Family list 2 family members for: W09745414 Derived from 2 applications.

Weredia

- 1 1,4-disubstituted piperidine derivatives
  Publication info: AU2793197 A 1998-01-05
- 2 1,4-DISUBSTITUTED PIPERIDINE DERIVATIVES
  Publication info: W09745414 A1 1997-12-04

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

MARLETTE TO THE STATE STATE OF

THIS PAGE BLANK (USPTO)

## **PCT**

### 世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6

C07D 211/58, 401/06, A61K 31/445 // (C07D 401/06, 211:00, 213:00)

A1 (11) 国際公開番号

WO97/45414

(43) 国際公開日

1997年12月4日(04.12.97)

(21) 国際出願番号

PCT/JP97/01770

(22) 国際出願日

1997年5月27日(27.05.97)

(30) 優先権データ

特願平8/159176

1996年5月31日(31.05.96)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 萬有製薬株式会社

(BANYU PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒103 東京都中央区日本橋本町2丁目2番3号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

土谷義己(TSUCHIYA, Yoshimi)[JP/JP]

大沢浩一(OHSAWA, Hirokazu)[JP/JP]

川上久美子(KAWAKAMI, Kumiko)[JP/JP]

大脇健二(OHWAKI, Kenji)[JP/JP]

錦辺 優(NISHIKIBE, Masaru)[JP/JP]

〒300-26 茨城県つくば市大久保3番地

萬有製薬株式会社 つくば研究所内 Ibaraki, (JP)

野本貴史(NOMOTO, Takashi)[JP/JP]

〒360-02 埼玉県大里郡委沼町大字西城810番地

萬有製薬株式会社 開発研究所內 Saitama, (JP)

(81) 指定国 AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EF, ES, FI, GB, GE, GH, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PI., PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ARIPO特許 (GH, KE, LS, MW, SD, SZ, UG), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB,

GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI,

添付公開書類

国際調査報告書

CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(54) Title: 1,4-DISUBSTITUTED PIPERIDINE DERIVATIVES

(54)発明の名称 1.4 ジ世換ピペリジン誘導体

(57) Abstract

l,4-Disubstituted piperidine derivatives represented by general formula (I) and pharmaceutically acceptable salts thereof, wherein Ar represents heteroaryl having one or two heteroatoms selected from the group consisting of nitrogen, oxygen and sulfur and optionally fused to aryl or benzene (wherein each hydrogen on the aryl and heteroaryl rings may be substituted by lower alkyl, halogeno, lower alkoxy, amino or hydroxymethyl); R<sup>1</sup>

represents  $C_{34}$  cycloalkyl having one or two hydroxyl groups on the ring;  $R^2$  represents heteroarylalkyl having one or two heteroatoms selected from the group consisting of nitrogen, oxygen and sulfur and optionally fused to saturated or unsaturated aliphatic  $C_{545}$  hydrocarbon, aralkyl, arylalkenyl or benzene (wherein each hydrogen on the aralkyl, arylalkenyl and heteroarylalkyl rings may be substituted by lower alkyl, halogeno, lower alkoxy, amino or hydroxymethyl); and X represents O or NH. Because of having a selective muscarine  $M_3$  receptor antagonism, these compounds are useful as safe remedies or preventives with little side effects for respiratory diseases such as asthma, chronic respiratory obstruction and pulmonary fibrosis; urologic diseases in association with urination disorders such as frequent urination, urgency of micturition and urinary incontinence; and digestive diseases such as irritable bowel syndrome and convulsion or motor hyperenergia of digestive tracts.

### (57) 要約

本発明は、一般式[I]

$$HO \xrightarrow{Ar} \begin{matrix} O \\ -X \end{matrix} - X - \begin{cases} N - R^2 & [I] \end{matrix}$$

[式中、Arはアリール基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基(但し、アリール基及びヘテロアリール基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、R'は1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基を表し、R²は炭素数5~15個の飽和又は不飽和の脂肪族炭化水素基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基(但し、該アラルキル基、アリールアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、そしてXはO又はNHを表す]で示される1、4~ジ置換ピペリジン誘導体及びその薬学的に許容されうる塩。

本発明の置換へテロ芳香環誘導体は選択的ムスカリンM<sub>3</sub>受容体拮抗作用を有することにより、副作用が少なく安全で有効な、喘息、慢性気道閉塞及び肺繊維症等の呼吸器系疾患;頻尿、尿意切迫感及び尿失禁等の排尿障害を伴う泌尿器系疾患;過敏性大腸及び消化管の痙攣若しくは運動機能亢進等の消化器系疾患の治療又は予防剤として有用である。

#### 参考情報 PCTに基づいて公開される国際出版のパンフレット第一頁に配載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード

アルパニア アルメニア オーストリア オーストラリア ナゼルバイジャン ポズニア・エルツェゴビナ シンガポール スロヴェニア スロヴァキオネ シエラレオネ セスワグランド チャート チャート SG SI SK SL SN LST LUV MC MD MG MK SZ タジキスタン トルクメニスタン BG BJ BR BY トルカメニスタン トルカス ニスタン トリコダイナ リラシダ サマウガ園 ベキフランダ ベェスラム アウブイゴスアエ ジンパブエ ジンパブコ ベナン ブラジル ベラルーシ カナダ 中央アフリカ共和国 コンゴー CCCCCCCCCDDE スイス コート・ジポアール カメルーン 中国 イノンク ノルウェー ニュー・ジーランド ボーランド キューバ チェッコ共和国 ドイツ K R K Z L C ボルトガル ルーマニ / ロシア連邦 スーダン スーダジ スウェーデン

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

1

## 明細書

### 1, 4-ジ置換ピペリジン誘導体

### 5 <u>技術分野</u>

10

15

20

25

本発明は、新規な1,4-ジ置換ピペリジン誘導体、並びにその製造方法、それを含む医薬及びその医薬としての使用、特に各種の呼吸器系疾患、泌尿器系疾患又は消化器系疾患の治療又は予防のための使用に関する。更に詳細には、本発明は選択的ムスカリンM3受容体拮抗作用を有することにより、副作用が少なく安全で有効な、喘息、慢性気道閉塞及び肺繊維症等の呼吸器系疾患:頻尿、尿意切迫感及び尿失禁等の排尿障害を伴う泌尿器系疾患:過敏性大腸及び消化管の痙攣若しくは運動機能亢進等の消化器系疾患の治療又は予防剤を提供するものである。

### <u>背景技術</u>

ムスカリン受容体拮抗作用を有する化合物は気管支拡張、胃腸運動抑制、酸分泌抑制、口渇、散瞳、膀胱収縮抑制、発汗減少、頻脈等を引き起こすことが知られている [Basic and Clinical Pharmacology 4th Ed., (APPLETON & LANGE) PP83-PP92, (1989); Drug News & Perspective, 5 (6), PP345-PP352 (1992)等参照]。

このムスカリン受容体には3種のサブタイプが存在し、 $M_1$ 受容体は主に脳に、 $M_2$ 受容体は心臓等に、そして $M_3$ 受容体は平滑筋や腺組織に存在する。ムスカリン受容体に拮抗作用を有する化合物は、現在までに数多く知られているが、既存の化合物はムスカリン受容体の3種のサブタイプに対して非選択的に拮抗するため、呼吸器系疾患の治療剤又は予防剤として用いようとする場合、口渇、悪心、散瞳等の副作用、特に $M_2$ 受容体に起因する心悸亢進等の心臓に関わる副作用が問題となり、その改善が強く求められている。

#### 30 発明の開示

10

15

20

25

WO 97/45414

2

PCT/JP97/01770

本発明者らは、ムスカリンMa受容体に対して選択的拮抗作用を示す化合物を鋭意検討した結果、一般式 [I]

本発明は、一般式 [1]

$$HO \xrightarrow{Ar} O - X - N - R^2 \quad [I]$$

[式中、Arはアリール基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基(但し、アリール基及びヘテロアリール基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、R'は1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基を表し、R²は炭素数5~15個の飽和又は不飽和の脂肪族炭化水素基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基(但し、該アラルキル基、アリールアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、そしてXはO又はNHを表す〕で示される新規な1、4~ジ置換ピペリジン誘導体及び薬学的に許容されうる塩を提供するものである。

本発明により提供される上記式 [I] の化合物は、有効な選択的ムスカリンM<sub>3</sub>受容体拮抗作用を有しており、そのため、副作用が少なく安全であり、喘息、慢性気道閉塞、肺繊維症等の呼吸器系疾患;頻尿、尿意切迫感、尿失禁等の排尿障害を伴う泌尿器系疾患;過敏性大腸、消化管の痙攣若しくは運動機能亢進等の消化器系疾患の治療又は予防のために極めて有用である。

以下に、明細書において用いられる用語の意味を記載し、本発明について 30 さらに詳細に説明する。

10

15

20

25

30

3

アリール基とは炭素数6~11個の単環性又は双環性のアリール基を意味 し、例えばフェニル基、ナフチル基等を挙げることができる。

ベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基とは、例えば2ーピリジル基、3ーピリジル基、4ーピリジル基、2ーチアゾリル基、2ーチエニル基、3ーチエニル基、1ーイミダゾリル基、2ーイミダゾリル基、4ーイミダゾリル基、3ーピラゾリル基、5ーピラゾリル基、2ーフリル基、3ープリル基、2ーピリミジニル基、4ーピリミジニル基、5ーピリミジニル基、2ーピラジニル基、3ーピリダジニル基、4ーピリダジニル基、2ーキノリニル基、2ーベンゾチエニル基又は2ーインドリル基を挙げることができる。

「1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基」としては、例えば、1-ヒドロキシシクロプロピル基、1-ヒドロキシシクロペンチル基、1-ヒドロキシシクロペキシル基、2-ヒドロキシシクロペンチル基、2-ヒドロキシシクロプロピル基、2-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロペンチル基、3-ヒドロキシシクロペンチル基、3-ヒドロキシシクロペンチル基、3-ヒドロキシシクロペンチル基、1,3-ジヒドロキシシクロペンチル基、1,3-ジヒドロキシシクロペンチル基、1,3-ジヒドロキシシクロペンチル基、2,3-ジヒドロキシシクロペンチル基、2,4-ジヒドロキシシクロペンチル基、2,4-ジヒドロキシシクロペンチル基、3,4-ジヒドロキシシクロペキシル基が挙げられる。

「炭素数5~15個の飽和又は不飽和の脂肪族炭化水素基」は、炭素数5~15個の直鎖状若しくは分岐状であり、例えば、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいシクロアルキルアルキル基及びシクロアルキルアルケニル基、ビシクロアルキル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいビシクロアルキルアルキル基及びビシクロアルキルアルケニル基、シクロアルケニル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されてい

20

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

4

てもよいシクロアルケニルアルキル基及びシクロアルケニルアルケニル基、 ビシクロアルケニル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていて もよいビシクロアルケニルアルキル基及びビシクロアルケニルアルケニル 基、シクロアルキルアルキニル基、シクロアルケニルアルキニル基等を包含 する。

そのような脂肪族炭化水素基としては、具体的に例えば、1-メチルブチ ル基、2-メチルブチル基、3-メチルブチル基、ペンチル基、ネオペンチ ル基、1-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、3-メチルペンチル 基、4~メチルペンチル基、ヘキシル基、1~メチルヘキシル基、2~メチ ルヘキシル基、3-メチルヘキシル基、4-メチルヘキシル基、5-メチル 10 ヘキシル基、2, 4-ジメチルペンチル基、2-エチルヘキシル基、4, 5 - ジメチルヘキシル基、4、4 - ジメチルペンチル基、ヘプチル基、4 - メ チルヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシ ル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基等のアルキル基; 3-メチル-2-ブテニル基、2-ペンテニル基、3-ペンテニル基、4-15 ペンテニル基、3-メチル-2-ペンテニル基、3-メチル-3-ペンテニ ル基、4-メチル-2-ペンテニル基、4-メチル-3-ペンテニル基、4 ーメチルー4-ペンテニル基、2-ヘキセニル基、3-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、4-メチル-2-ヘキセニル基、4-メチル-3-ヘキセニ ル基、4-メチル-4-ヘキセニル基、5-メチル-2-ヘキセニル基、5 - メチル- 3 - ヘキセニル基、5 - メチル- 4 - ヘキセニル基、5 - メチル - 2 - ヘプテニル基、5 - メチル-3 - ヘプテニル基、5 - メチル-4 - ヘ プテニル基、5-メチル-5-ヘプテニル基、3.4-ジメチル-2-ペン テニル基、3.5-ジメチル-3-ペンテニル基、4.5-ジメチル-2-ヘキセニル基、4,5-ジメチル-3-ヘキセニル基、4,5-ジメチル-25 4-ヘキセニル基、オクテニル基、ノネニル基、デセニル基、ウンデセニル 基、ドデセニル基、トリデセニル基、テトラデセニル基、ペンタデセニル基 等のアルケニル基:

2-ペンチニル基、3-ペンチニル基、4-ペンチニル基、4-メチル-2 ペンチニル基、オクチニル基、ノニニル基、デシニル基、ウンデシニル 30

10

15

20

25

30

WO 97/45414 PCT/JP97/01770

5

基、ドデシニル基、トリデシニル基、テトラデシニル基、ペンタデシニル基 等のアルキニル基:

シクロプロピルエチル基、シクロプロピルプロピル基、シクロプロピルブチ ル基、シクロプロピルペンチル基、シクロプロピルヘキシル基、シクロプロ ピルヘプチル基、シクロブチルメチル基、シクロブチルエチル基、シクロブ チルプロピル基、シクロブチルブチル基、シクロブチルペンチル基、シクロ ペンチルメチル基、シクロペンチルエチル基、シクロペンチルプロピル基、 シクロペンチルブチル基、シクロヘキシルメチル基、シクロヘキシルエチル 基、シクロヘキシルプロピル基、シクロヘキシルブチル基、シクロヘプチル メチル基、シクロヘプチルエチル基、シクロヘプチルプロピル基、シクロヘ プチルブチル基、シクロオクチルメチル基、シクロオクチルエチル基、シク ロオクチルプロピル基、シクロオクチルブチル基、1-メチルシクロペンチ ルメチル基、2-メチルシクロペンチルメチル基、3-メチルシクロペンチ ルメチル基、1-エチルシクロペンチルメチル基、2-エチルシクロペンチ ルメチル基、3-エチルシクロペンチルメチル基、2-シクロペンチルエチ ル基、2-(1-メチルシクロペンチル) エチル基、2-(2-メチルシク ロペンチル) エチル基、2-(3-メチルシクロペンチル) エチル基、2-(1-エチルシクロペンチル) エチル基、2-(2-エチルシクロペンチ ル) エチル基、2-(3-エチルシクロペンチル) エチル基、1-メチルシ クロヘキシルメチル基、2-メチルシクロヘキシルメチル基、3-メチルシ クロヘキシルメチル基、4-メチルシクロヘキシルメチル基、1-エチルシ クロヘキシルメチル基、2-エチルシクロヘキシルメチル基、3-エチルシ クロヘキシルメチル基、4-エチルシクロヘキシルメチル基、シクロヘキシ ルエチル基、2-(1-メチルシクロヘキシル) エチル基、2-(2-メチ ルシクロヘキシル) エチル基、2-(3-メチルシクロヘキシル) エチル 基、2-(4-メチルシクロヘキシル) エチル基、2-(1-エチルシクロ ヘキシル) エチル基、2- (2-エチルシクロヘキシル) エチル基、2-(3-エチルシクロヘキシル) エチル基、2-(4-エチルシクロヘキシ ル) エチル基、1-メチルシクロヘプチルメチル基、2-メチルシクロヘプ チルメチル基、3-メチルシクロヘプチルメチル基、4-メチルシクロヘプ

10

15

20

25

30

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

6

チルメチル基、1-エチルシクロヘプチルメチル基、2-エチルシクロヘプ チルメチル基、3-エチルシクロヘプチルメチル基、4-エチルシクロヘプ チルメチル基、2-シクロヘプチルエチル基、2-(1-メチルシクロヘプ チル) エチル基、2-(1-メチルシクロヘプチル) エチル基、2-(2-メチルシクロヘプチル)エチル基、2-(3-メチルシクロヘプチル)エチ ル基、2-(4-メチルシクロヘプチル) エチル基、2-(1-エチルシク ロヘプチル) エチル基、2-(2-エチルシクロヘプチル) エチル基、2-(3-エチルシクロヘプチル) エチル基、2-(4-エチルシクロヘプチ ル) エチル基、1-メチルシクロオクチルメチル基、2-メチルシクロオク チルメチル基、3-メチルシクロオクチルメチル基、4-メチルシクロオク チルメチル基、5-メチルシクロオクチルメチル基、1-エチルシクロオク チルメチル基、2-エチルシクロオクチルメチル基、3-エチルシクロオク チルメチル基、4-エチルシクロオクチルメチル基、5-エチルシクロオク チルメチル基、2-(1-メチルシクロオクチル) エチル基、2-(2-メ チルシクロオクチル) エチル基、2- (3-メチルシクロオクチル) エチル 基、2-(4-メチルシクロオクチル)エチル基、2-(5-メチルシクロ オクチル) エチル基、2-(1-エチルシクロオクチル) エチル基、2-(2-エチルシクロオクチル) エチル基、2-(3-エチルシクロオクチ ル) エチル基、2-(4-エチルシクロオクチル) エチル基、2-(5-エ チルシクロオクチル)エチル基等のシクロアルキル環上の任意の水素原子が 低級アルキルで置換されていてもよいシクロアルキルアルキル基: シクロプロピリデンエチル基、シクロプロピリデンプロピル基、シクロプロ ピリデンブチル基、シクロプロピリデンペンチル基、シクロブチリデンエチ ル基、シクロブチリデンプロピル基、シクロブチリデンブチル基、シクロブ チリデンペンチル基、シクロペンチリデンエチル基、シクロペンチリデンプ ロピル基、シクロペンチリデンブチル基、シクロペンチリデンペンチル基、 シクロヘキシリデンエチル基、シクロヘキシリデンプロピル基、シクロヘキ シリデンブチル基、シクロヘキシリデンペンチル基、シクロヘプチリデンエ チル基、シクロヘプチリデンプロピル基、シクロヘプチリデンブチル基、シ クロヘプチリデンペンチル基、シクロオクチリデンエチル基、シクロオクチ

25

7

リデンプロピル基、シクロオクチリデンブチル基、シクロオクチリデンペン チル基等のシクロアルキリデンアルキル基;

シクロプロピルプロペニル、シクロプロピルブテニル基、シクロプロピルペンテニル基、シクロプロピルヘキセニル基、シクロプロピルヘプテニル基、シクロブチルプロペニル基、シクロブチルベンテ

ンクロフチルプロペニル基、シクロブチルプテニル基、シクロブチルペンテニル基、シクロペンチルプロペニル基、シクロペンチルブテニル基、シクロペキシルプロペニル基、シクロペキシルブテニル基、シクロペキシルペンテニル基、シクロペプチルプロペニル基、シクロオクチルプロペニル基等のシクロアルキルアルケニル基;

ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター1ーイルメチル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター2ーイルメチル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター3ーイルメチル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター7ーイルメチル基、ビシクロ [3. 3. 0] オクター1ーイルメチル基、ビシクロ [3. 3. 0] オクター3ーイルメチル基、

ビシクロ [4、1.0] ヘプター1ーイルエチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター2ーイルエチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター3ーイルエチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター7ーイルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター1ーイルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター2ーイルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター3ーイルエチル基、ビシクロ [3.2.1] オクター1ーイルメチル其、ビシクロ [3.2.2]

ビシクロ [3.2.1] オクター1ーイルメチル基、ビシクロ [3.2.1] オクター2ーイルメチル基、ビシクロ [3.2.1] オクター3ーイルメチル基、ビシクロ [3.2.1] オクター8ーイルメチル基、ビシクロ [4.4.0] デカー2ーイルメチル基、ビシクロ [4.4.0] デカー2ーイルメチル基、ビシクロ [4.4.0] デカー3ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー2ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー2ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー2ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー3ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー1ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー3ーイルメチル基、ビシクロ [4.3.0] ノナー7ーイルメチル基、ビシクロ [3.3.1] ノナ

- 1 - イルメチル基、ビシクロ [3.3.1] ノナー 2 - イルメチル基、ビ シクロ [3.3.1] ノナー 3 - イルメチル基、ビシクロ [3.3.1] ノ ナー 9 - イルメチル基、ビシクロ [3.1.0] ヘキサー 1 - イルメチル 基、ビシクロ [3. 1. 0] ヘキサー2ーイルメチル基、ビシクロ [3. 1. 0] ヘキサー3ーイルメチル基、ビシクロ [3. 1. 0] ヘキサー6ーイルメチル基等のビシクロアルキル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいビシクロアルキルアルキル基;

- 5 ビシクロ [4.1.0].ヘプタ-1-イルエテニル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプタ-2-イルエテニル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプタ-3-イルエテニル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプタ-7-イルエテニル基等のビシクロアルキル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいビシクロアルキルアルケニル基;
- 10 シクロプロピルプロピニル、シクロプロピルブチニル基、シクロプロピルペンチニル基、シクロプロピルヘキシニル基、シクロプロピルヘプチニル基、シクロブチルプロピニル基、シクロブチルブチニル基、シクロブチルプロピニル基、シクロペンチルブチニル基、シクロペンチルプロピニル基、シクロヘキシルブチニル基、シクロヘキシルブチニル基、シクロヘキシルブチニル基、シクロヘキシルベンチニル基等のシクロアルキルアルキニル基;
- シクロプロペニルエチル基、シクロプロペニルプロピル基、シクロプロペニルブチル基、シクロプロペニルペンチル基、シクロプロペニルヘキシル基、シクロプロペニルへプチル基、シクロブテニルメチル基、シクロブテニルエチル基、シクロブテニルプロピル基、シクロペンテニルメチル基、シクロヘオセニルエチル基、シクロヘプテニルメチル基、シクロオクテニルメチル基、シクロオクテニルメチル基、シクロオクテニルメチル基、シクロオクテニルメチルを、シクロオクテニルメチルを、シクロオクテ
- ニルエチル基、(1-メチル-2-シクロペンテニル)メチル基、(1-メ チル-3-シクロペンテニル)メチル基、(2-メチル-1-シクロペンテ ニル)メチル基、(2-メチル-2-シクロペンテニル)メチル基、(2-メチル-3-シクロペンテニル)メチル基、(5-メチル-2-シクロペン
  - テニル)メチル基、(5-メチル-1-シクロペンテニル)メチル基、(3-メチル-1-シクロペンテニル)メチル基、(3-メチル-1-シクロペンテニル)メチル基、(3-メチル-2-シクロペンテニル)メチル基、(3-メチル-2-シクロペンテニル)メチル基、(4-メチル-1-シク
- 30 ロペンテニル)メチル基、(1-メチル-2-シクロヘキセニル)メチル

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

9

基、(1-メチル-3-シクロヘキセニル)メチル基、(2-メチル-1-シクロヘキセニル) メチル基、(2-メチル-2-シクロヘキセニル) メチ ル基、(2-メチル-3-シクロヘキセニル)メチル基、(6-メチル-3 - シクロヘキセニル) メチル基、(6-メチル-2-シクロヘキセニル) メ チル基、(6-メチル-1-シクロヘキセニル)メチル基、(3-メチル-5 1-シクロヘキセニル) メチル基、(3-メチル-2-シクロヘキセニル) メチル基、(3-メチル-3-シクロヘキセニル)メチル基、(5-メチル -3-シクロヘキセニル) メチル基、(5-メチル-2-シクロヘキセニ ル) メチル基、(5-メチル-1-シクロヘキセニル) メチル基、(4-メ 10 チルー1-シクロヘキセニル)メチル基、(4-メチル-2-シクロヘギセ ニル) メチル基、(4-メチル-3-シクロヘキセニル) メチル基、 (1-メチル-2-シクロヘプテニル) メチル基、(1-メチル-3-シクロヘプ テニル)メチル基、(1-メチル-4-シクロヘプテニル)メチル基、 (2 -メチル-1-シクロヘプテニル) メチル基、(2-メチル-2-シクロヘ プテニル) メチル基、(2-メチル-3-シクロヘプテニル) メチル基、 15 (2-メチル-4-シクロヘプテニル) メチル基、 (7-メチル-3-シク ロヘプテニル)メチル基、(7-メチル-2-シクロヘプテニル)メチル 基、(7-メチル-1-シクロヘプテニル)メチル基、(3-メチル-1-シクロヘプテニル) メチル基、(3-メチル-2-シクロヘプテニル) メチ ル基、 (3-メチル-3-シクロヘプテニル) メチル基、 (3-メチル-4 20 - シクロヘプテニル) メチル基、(6-メチル-3-シクロヘプテニル) メ チル基、(6-メチル-2-シクロヘプテニル)メチル基、(6-メチル-1-シクロヘプテニル) メチル基、(4-メチル-1-シクロヘプテニル) メチル基、(4-メチル-2-シクロヘプテニル)メチル基、(4-メチル - 3 - シクロヘプテニル)メチル基、(4 - メチル- 4 - シクロヘプテニ **25** . ル) メチル基、(5-メチル-3-シクロヘプテニル) メチル基、(5-メ チルー2-シクロヘプテニル)メチル基、(5-メチル-1-シクロヘプテ ニル) メチル基、 (1-メチル-2-シクロオクテニル) メチル基、 (1-メチルー3-シクロオクテニル)メチル基、(1-メチルー4-シクロオク テニル) メチル基、(2-メチル-1-シクロオクテニル) メチル基、(2

-メチル-2-シクロオクテニル) メチル基、 (2-メチル-3-シクロオ クテニル) メチル基、(2-メチル-4-シクロオクテニル) メチル基、 (8-メチル-4-シクロオクテニル) メチル基、 (8-メチル-3-シク ロオクテニル) メチル基、(8-メチル-2-シクロオクテニル) メチル 基、(8-メチル-1-シクロオクテニル)メチル基、(3-メチル-1-5 シクロオクテニル) メチル基、(3-メチル-2-シクロオクテニル) メチ ル基、(3-メチル-3-シクロオクテニル)メチル基、(3-メチル-4 -シクロオクテニル) メチル基、 (7-メチル-4-シクロオクテニル) メ チル基、(7-メチル-3-シクロオクテニル)メチル基、(7-メチル-2-シクロオクテニル) メチル基、(7-メチル-1-シクロオクテニル) 10 メチル基、(4-メチル-1-シクロオクテニル)メチル基、(4-メチル -2-シクロオクテニル) メチル基、 (4-メチル-3-シクロオクテニ ル) メチル基、(4-メチル-4-シクロオクテニル) メチル基、(6-メ チルー4ーシクロオクテニル)メチル基、(6ーメチルー2ーシクロオクテ ニル) メチル基、(6-メチル-2-シクロオクテニル) メチル基、(6-15 メチル-1-シクロオクテニル) メチル基、 (5-メチル-1-シクロオク テニル) メチル基、 (5-メチル-2-シクロオクテニル) メチル基、 (5 -メチル-3-シクロオクテニル) メチル基、 (5-メチル-4-シクロオ クテニル) メチル基等のシクロアルケニル環上の任意の水素原子が低級アル キルで置換されていてもよいシクロアルケニルアルキル基: 20 ビシクロ[4.1.0] ヘプター2-エン-1-イルメチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター3-エン-1-イルメチル基、ビシクロ [4.1. 0] ヘプター4-エン-1-イルメチル基、ビシクロ[4.1.0] ヘプタ - 3 - エン - 2 - イルメチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター 4 - エン -2-イルメチル基、ビシクロ[4.1.0] ヘプタ-2-エン-3-イル メチル基、ビシクロ[4.1.0] ヘプター3-エン-3-イルメチル基、 ビシクロ[4.1.0] ヘプター4-エン-3-イルメチル基、ビシクロ [4.1.0] ヘプター2-エン-7-イルメチル基、ビシクロ[3.3. 0] オクター2-エンー2-イルメチル基、ビシクロ[3.3.0] オクター -2-エン3-イルメチル基、ビシクロ[4.1.0] ヘプタ-2-エン-30

30

11

1-4ルエチル基、ビシクロ  $[4. \ 1. \ 0]$  ヘプター2-xンー1-4ルエチル基、ビシクロ  $[4. \ 1. \ 0]$  ヘプター2-xンー2-4ルエチル基、ビシクロ  $[4. \ 1. \ 0]$  ヘプター2-xンー3-4ルエチル基、ビシクロ  $[4. \ 1. \ 0]$  ヘプター2-xンー4-4ルエチル基、ビシクロ  $[4. \ 1. \ 0]$ 

- 5 0] ヘプタ-2-エン-7-イルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター2-エン-1-イルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター2-エンー2-イルエチル基、ビシクロ [3.3.0] オクター2-エンー3-イルエチル基等のビシクロアルケニル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいビシクロアルケニルアルキル基;
- ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター2ーエンー1ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター3ーエンー1ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター4ーエンー1ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター3ーエンー2ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター4ーエンー2ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター2ーエンー3ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター3ーエンー3ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター4ーエンー3ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター4ーエンー3ーイルエテニル基、ビシクロ [4. 1. 0] ヘプター4ーエンー7ーイルエテニル基、ビシクロ [3. 3. 0] オクター2ーエンー2ーイルエテニル基等のビシクロアルケー
- アルケニルアルケニル基;
  シクロプロペニルプロペニル基、シクロプロペニルブテニル基、シクロブテニルブテニル基、シクロペンテニルプロペニル基、シクロペンテニルブテニル基、シクロプロペニルへキセニル基、シクロプロペニルへプテニル基、シクロブテニルプロペニル基、シクロヘキセニルプロペニル基、シクロへキセニルブロペニル基、シクロへキセニルブロペニル基、シクロへキセニルブテニル基:

ニル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいビシクロ

シクロプロペニルプロピニル基、シクロプロペニルブチニル基、シクロプロペニルペンチニル基、シクロプロペニルへキシニル基、シクロプロペニルへプチニル基、シクロブテニルブチニル基、シ

25

30

12

クロペンテニルプロピニル基、シクロペンテニルブチニル基、シクロヘキセニルプロピニル基、シクロヘキセニルブチニル基等のシクロアルケニルアルキニル基等が挙げられる。

アラルキル基とは炭素数7~12個の単環性又は双環性のアラルキル基を 意味し、例えばベンジル基、フェネチル基、ナフチルメチル基等を挙げるこ とができる。

アリールアルケニル基とは炭素数8~12個の単環性又は双環性のアリールアルケニル基を意味し、例えばスチリル基、フェニルプロペニル基、ナフチルエテニル基等を挙げることができる。

ベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からな 10 る群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル 基とは、例えば2-ピリジルメチル基、2-ピリジルエチル基、2-ピリジ ルプロピル基、3-ピリジルメチル基、4-ピリジルメチル基、2-チアゾ リルメチル基、2-チエニルメチル基、3-チエニルメチル基、1-イミダ ゾリルメチル基、2-イミダゾリルメチル基、3-イミダゾリルメチル基、 15 4-イミダゾリルメチル基、3-ピラゾリルメチル基、5-ピラゾリルメチ ル基、2-フリルメチル基、3-フリルメチル基、2-ピロリルメチル基、 3-ピロリルメチル基、2-ピリミジニルメチル基、4-ピリミジニルメチ ル基、5-ピリミジニルメチル基、2-ピラジニルメチル基、3-ピリダジ ニルメチル基、4-ピリダジニルメチル基、2-キノリニルメチル基、2-20 ベンゾチエニルメチル基又は2-インドリルメチル基を挙げることができ る。

「ハロゲン原子」なる語はフッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子を包含する。

「低級アルキル基」なる語は、炭素数 1 ~ 6 個の直鎖状又は分岐状のアルキル基を示し、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、イソヘキシル基等が挙げられる。

低級アルコキシ基とは、炭素数1ないし6個の直鎖状又は分岐状のアルコキシ基を示し、例えばメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポ

10

15

20

13

キシ基、ブトキシ基、sec-ブトキシ基、t-ブトキシ基、ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基又はイソヘキシルオキシ基等が挙げられる。

低級アルコキシカルボニル基とは、炭素数2ないし7個の直鎖状又は分岐 状のアルコキシカルボニル基を示し、例えばメトキシカルボニル基、エトキ シカルボニル基、プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、 ブトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、t-ブトキシカル ボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、イソペンチルオキシカルボニル 基、ヘキシルオキシカルボニル基又はイソヘキシルカルボニル基等が挙げら れる。

アラルキルオキシカルボニル基とは、炭素数7ないし10個のアラルキルオキシカルボニル基を示し、例えばベンジルオキシカルボニル基又はフェネチルオキシカルボニル基等が挙げられる。

保護された水酸基とは、アセチル基等のアシル基、トリメチルシリル基、 t ーブチルジメチルシリル基等のアルキルシリル基、トリチル基、イソプロ ピリデンケタール、エチレンケタール、トリメチレンケタールの形で保護さ れた水酸基を意味する。

保護されたアミノ基とはアセチル基、tert-ブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基等のアシル基、トリチル基等の保護基で保護されたアミノ基を意味する。

また脱保護とは有機化学の分野で通常用いられる、例えば加水分解、加水素分解等による保護基の除去を意味する。

前記一般式[I]において、

25 (1) Arはアリール基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基(但し、アリール基及びヘテロアリール基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、中でもフェニル基が好ましい。

10

15

20

WO 97/45414

14

- (2) R'は1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基を表し、特に1-ヒドロキシシクロプロピル基、1-ヒドロキシシクロペンチル基、1-ヒドロキシシクロペキシル基、2-ヒドロキシシクロペンチル基、2-ヒドロキシシクロブチル基、2-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロブチル基、3-ヒドロキシシクロブチル基、4-ヒドロキシシクロペンチル基、2, 3-ジヒドロキシシクロプチル基、1, 3-ジヒドロキシシクロペンチル基、1, 3-ジヒドロキシシクロペンチル基、2, 3-ジヒドロキシシクロペンチル基、2, 4-ジヒドロキシシクロペンチル基、3, 4-ジヒドロキシシクロペンチル基、2, 3-ジヒドロキシシクロペンチル基、3, 4-ジヒドロキシシクロペンチル基、2, 3-ジヒドロキシシクロペキシル基が好ましい。
  - (3) XはO又はNHを表し、中でもNHが好ましい。
- (4) R²は炭素数5~15個の飽和又は不飽和の脂肪族炭化水素基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基を(但し、該アラルキル基、アラキルアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、中でも下記式「II]

**5** .

10

15

20

25 -

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

15

はR°とR°は、それぞれ一緒になって炭素数3~8個のシクロアルキル基、 シクロアルケニル基、ビシクロアルキル基又はビシクロアルケニル基を形成 する] で示される基、ベンジル基、フェネチル基、フェニルプロピル基、フ ェニルプロペニル基又は2-ピリジルメチル基、2-ピリジルエチル基、2 - ピリジルプロピル基、3 - ピリジルメチル基、4 - ピリジルメチル基、2 -チアゾリルメチル基、2-チエニルメチル基、3-チエニルメチル基、1 -イミダゾリルメチル基、2 - イミダゾリルメチル基、4 - イミダゾリルメ チル基、3-ピラゾリルメチル基、5-ピラゾリルメチル基、2-フリルメ チル基、3-フリルメチル基、2-ピロリルメチル基、3-ピロリルメチル 基、2-ピリミジニルメチル基、4-ピリミジニルメチル基、5-ピリミジ ニルメチル基、2-ピラジニルメチル基、3-ピリダジニルメチル基、4-ピリダジニルメチル基、2-キノリニルメチル基、2-ベンゾチエニルメチ ル基又は2-インドリルメチル基(但し、該ベンジル基、フェネチル基、フ ェニルプロピル基、フェニルプロペニル基及びヘテロアリールアルキル基は 低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキ シメチル基で置換されていてもよい) が好適である。

本発明の化合物は、その置換の態様によって、光学異性体、ジアステレオ 異性体、幾何異性体等の立体異性体が存在することがあるが、本発明の化合 物はこれら全ての立体異性体及びそれらの混合物をも包含する。

また、本発明の化合物は、薬学的に許容しうる塩の形態で存在することができ、そのような塩としては、、例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩、リン酸塩、過塩素酸塩等の無機酸塩;例えばマレイン酸塩、フマル酸塩、コハク酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、アスコルビン酸塩等の有機カルボン酸塩;例えばメタンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩等の有機スルホン酸塩等が挙げられる。

本発明の前記一般式[I]の化合物は、例えば、

(a) 一般式[III]

10

15

20

25

30

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

Ar HO——СООН [Ш]

[式中、 $R^{10}$ は未保護若しくは保護された  $1\sim2$  個の水酸基又は未保護若しくは保護されたオキソ基を環上に有する炭素数  $3\sim6$  個のシクロアルキル基を表し、A r は前記の意味を有する] で示されるカルボン酸又はその反応性誘導体を、一般式 [IV]

16

 $HX - N - R^{20}$  [IV]

[式中、R<sup>20</sup>は炭素数5~15個の飽和若しくは不飽和の脂肪族炭化水素 基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していても よい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個の ヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基(但し、該アラルキル基、ア リールアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級 アルキル基、低級アルコキシ基、アミノ基、保護されたアミノ基、ヒドロキ シメチル基、保護されだヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基 又はアリールオキシカルボニル基で置換されていてもよい)を表し、そして XはNH又はOを表す]で示される化合物又はその塩と反応させ、R10が保 護された1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル 基の場合は保護基を除去し、R™が未保護若しくは保護されたオキソ基を環 上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基の場合はそのまま又は保護基 を除去した後還元し、そしてR<sup>20</sup>が保護されたアミノ基、保護されたヒドロ キシメチル基、低級アルコキシカルボニル基又はアリールオキシカルボニル 基を有するアラルキル基、アリールアルケニル基又はヘテロアリールアルキ ル基の場合は、必要に応じて脱保護又は低級アルコキシカルボニル基又はア ラルキルオキシカルボニル基のヒドロキシメチル基への還元又はアミノ基へ の変換を行い、或いは

(b)上記一般式 [III]のカルボン酸又はその反応性誘導体を一般式 [V]

10

15

20

25

30

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

17

$$HX - N - E \quad [V]$$

[式中、Eはイミノ基の保護基を表し、Xは前記の意味を有する] で示される化合物又はその塩と反応させ、得られる一般式 [VI]

$$HO \xrightarrow{\text{Ar} O} -X - \underbrace{\qquad \qquad N - E \qquad [VI]}$$

[式中、Ar、R<sup>10</sup>、X及びEは前記の意味を有する]で示される化合物を 脱保護した後、一般式 [VII]

$$R^{20}$$
-L [VII]

[式中、Lは脱離基を表し、そしてR<sup>2</sup>°は前記の意味を有する] で示される 化合物と、必要に応じて塩基の存在下に反応させ、そして必要に応じて上記 したR<sup>1</sup>°及びR<sup>2</sup>°の変換反応を行い、或いは

(c) 上記一般式 [VI] の化合物を脱保護した後、一般式 [VIII]

「式中、R<sup>21</sup>は炭素数 4~1 4個の飽和若しくは不飽和の脂肪族炭化水素 基、アリール基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮 合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる 1 又は 2 個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基若しくはヘテロアリールアルキル基 (但し、該アリール基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる 1 又は 2 個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基若しくはヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、低級アルコキシ基、アミノ基、保護されたアミノ基、ヒドロキシメチル基、保護されたヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基又はアリールオキシカルボニル基で置換されていてもよい)を表す]で示される化合物と還元的アルキル化反応に付し、そして必要に応じて上記した R<sup>10</sup>及び R<sup>21</sup>の変換反応

10

15

20

PCT/JP97/01770

18

を行うことにより製造することができる

また、上記式 [VII] において、Lによって表される「脱離基」としては、例えば塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原子:メタンスルホニルオキシ基、p-トルエンスルホニルオキシ基等のアルキルスルホニルオキシ基又はアリールスルホニルオキシ基等が挙げられる。

さらに、上記式 [V] 及び [VI] において、Eによって表される「イミノ基の保護基」としては、例えばベンジル基、pーメトキシベンジル基、pートロベンジル基、ベンズヒドリル基、トリチル基等のアラルキル基;例えばホルミル基、アセチル基、プロピオニル基等の低級アルカノイル基:例えばフェニルアセチル基、フェノキシアセチル基等のアリールアルカノイル基:例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、tーブトキシカルボニル基等の低級アルコキシカルボニル基;例えば2ープロペニルオキシカルボニル基等のアルケニルオキシカルボニル基;例えばベンジルオキシカルボニル基、pーニトロベンジルオキシカルボニル基等のアラルキルオキシカルボニル基;例えばトリメチルシリル基、tーブチルジメチルシリル基等の低級アルキルシリル基等が挙げられ、特に、tーブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基等が好ましい。

前記製造工程(a)において、式[III]のカルボン酸は、式[IV]の化合物又はその塩と適当な縮合剤の存在下で反応せしめられ、下記一般式[IX]

$$HO \xrightarrow{Ar} O -X - N - R^{20}$$
 [1 X]

「式中、Ar、 $R^{10}$ 、X及び $R^{20}$ は前記の意味を有する」で表されるカップリング化合物が得られる。

上記縮合反応において、出発原料として使用される式 [III] のカルボン酸は、例えば、後述の参考例に記載した方法等により製造することができる。

30 また、上記反応において用いられる縮合剤としては、カルボキシル基と水

15

20

19

酸基又はアミノ基との間の縮合反応に際して有機合成化学分野で通常用いられる、例えば、N, N' – ジシクロヘキシルカルボジイミド、1 – エチルー 3 – (3 – ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド、ジフェニルホスホリルアジド、ジピリジルジスルフィドートリフェニルホスフィン等が挙げられ、特に1 – エチルー3 – (3 – ジメチルアミノプロピル)カルボジイミドが好ましい。

これら縮合剤の使用量は厳密に制限されるものではないが、通常、式 [III] の化合物1モルに対して1~5当量、特に1~2当量の範囲内とすることができる。

10 また、上記縮合反応は、必要に応じて、塩基の存在下で実施することができ、用いうる塩基としては、例えば、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、ピコリン、ルチジン、キノリン、イソキノリン等の芳香族アミンが挙げられ、特に4-ジメチルアミノピリジンが好ましい。

該縮合反応は不活性な溶媒中で行うことが好ましく、そのような不活性有機溶媒としては、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、N. N ージメチルホルムアミド、ジオキサン、ベンゼン、トルエン、クロロベンゼン、塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、ジクロロエタン、トリクロロエチレン、又は上記溶媒の混合物が挙げられ、特にジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、N. Nージメチルホルムアミド、ジオキサンが好ましい。

反応温度は、通常、-70 Cないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは -20 C~100 Cの範囲内とすることができ、かかる条件下に反応は、通常、5分間~7日間、好ましくは<math>10分間~24 時間で終了せしめることができる。

式 [III] の化合物に対する式 [IV] の化合物又はその塩の使用割合は、厳密に制限されるものではなく、これら化合物の種類や用いる反応条件等に応じて変えることができるが、通常、式 [III] の化合物1モルあたり式 [IV] の化合物又はその塩は、1~5モル、好ましくは1~2モルの範囲内で使用することができる。

30 また、前記式 [X] のカップリング化合物は、式 [III] のカルボン酸

10

15

20

25

WO 97/45414

20

PCT/JP97/01770

を反応性誘導体に変換した後、式 [IV] の化合物又はその塩と縮合させることによっても得ることができる。

式 [III] のカルボン酸の反応性誘導体としては、例えばエステル化又はアミド化反応においてカルボキシル基の活性化のために有機合成化学の分野で通常使用される、例えば混合酸無水物、活性エステル、活性アミド等が挙げられる。

式[III]のカルボン酸の混合酸無水物は、式[III]のカルボン酸を常法に従って、例えばクロロ炭酸エチル等のクロロ炭酸アルキル;アセチルクロリド、ピバロイルクロリド等の脂肪族カルボン酸クロリド等と反応させることにより得ることができ、活性エステルは、式[III]のカルボン酸を常法に従って、例えばN,N'ージンクロへキシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、ジフェニルホスホリルアジド、ジピリジルジスルフィドートリフェニルホスフィン等の縮合剤の存在下、例えばNーヒドロキシスクシンイミド、Nーヒドロキシスクシンイミド、Nーヒドロキシスクシンイミド、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール等のNーヒドロキシ化合物:4ーニトロフェノール、2,4,5ートリクロロフェノール、ペンタクロロフェノール等のフェノール化合物等と反応させ得ることができ、活性アミドは、式[III]のカルボン酸を常法に従って、例えば1,1'ーカルボニルジイミダゾール、1,1'ーカルボニルビス(2ーメチルイミダゾール)等と反応させることにより得ることができる。

式[III]のカルボン酸の反応性誘導体と式[IV]の化合物又はその塩との縮合反応は、不活性な溶媒中で行うことが好ましく、そのような不活性有機溶媒としては、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、N, N-ジメチルホルムアミド、ジオキサン、ベンゼン、トルエン、クロロベンゼン、塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、ジクロロエタン、トリクロエチレン又は上記溶媒の混合物が挙げられ、特にジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、N, N-ジメチルホルムアミド、ジオキサン等が好ましい。

30 反応温度は、通常、-70℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは

10

15

20

25

PCT/JP97/01770

21

- 20℃~100℃の範囲内とすることができる。

また、式 [III] のカルボン酸の反応性誘導体に対する式 [IV] の化合物又はその塩の使用割合は厳密に制限されるものではなく、該反応性誘導体の種類等に応じて変えることができるが、通常、式 [III] のカルボン酸の反応性誘導体 1 モルあたり式 [IV] の化合物又はその塩は  $1\sim5$  モル、好ましくは  $1\sim2$  モルの範囲内で用いることができる。

一般式 [IX]で表される縮合化合物中、R<sup>10</sup>が保護された1~2個の水酸基又は未保護若しくは保護されたオキソ基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基である場合は保護基の除去及び/又は環元を行い、R<sup>20</sup>が保護されたアミノ基、保護されたヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基又はアリールオキシカルボニル基を有するアラルキル基、アリールアルケニル基又はヘテロアリールアルキル基の場合は、必要に応じて脱保護又は低級アルコキシカルボニル基又はアラルキルオキシカルボニル基のヒドロキシメチル基への環元又はアミノ基への変換反応を行うが、これらは有機化学の分野でよく知られた通常の方法により行うことができる。

例えば式 [IX] の化合物におけるケタールの形で保護された水酸基及びオキソ基からの保護基の除去は、通常、含水溶媒中で無機酸、 有機酸、弱酸性塩等を用いて行うことができ、該無機酸としては、例えば、塩酸、硫酸等が挙げられ、有機酸としては、例えばパラトルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、カンファースルホン酸、酢酸等が挙げられ、また、該弱酸性塩としては、例えば、塩化アンモニウム、ピリジニウム パラトルエンスルホネート等が挙げられる。含水溶媒としては、含水メタノール、含水エタノール、含水テトラヒドロフラン、含水ジオキサン等が好ましい。反応は通常、触媒量~5 当量、好ましくは、触媒量~1 当量の酸又は塩を用いて0℃~100℃、好ましくは室温~80℃の温度にて行うことができる。

脱保護により得られたオキソ基の還元は、例えば水素化ホウ素ナトリウム、水素化アルミニウムリチウム等の水素化金属錯体等を用いて行うことができる。

また、製造工程(b)において、第一段階における式 [III]のカルボン酸又はその反応性誘導体と式 [V]のピペリジン誘導体との縮合反応は、

10

15

20

25

30

製造工程 (a) における式 [III] のカルボン酸又はその反応性誘導体と式 [IV] の化合物との縮合反応と同様にして実施することができる。

22

この縮合反応により得られる前記式 [VI] の化合物は、次いで、イミノ基の保護基が除去される。

式 [VI] の化合物からのイミノ保護基の除去は、それ自体既知の方法、例えば、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス(Protective Groups in Organic Synthesis), T. W. グリーン (T. W. Greene) 著, John Wiley & Sons社 (1981年)等に記載の方法又はそれに準ずる方法に従って、例えば、酸又は塩基を用いる加溶媒分解、水素化金属錯体等を用いる化学的還元、パラジウムー炭素触媒、ラネーニッケル触媒等を用いる接触還元等により行うことができる。

酸による加溶媒分解は、通常、例えば塩化メチレン、アニソール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、メタノール、エタノール等の不活性溶媒若しくはそれらと水との混合溶媒中か、又は溶媒の非存在下で、例えばギ酸、トリフルオロ酢酸、塩酸、硫酸等の酸を用いて、好ましくは約0 $^{\circ}$ ~約100 $^{\circ}$ の範囲内の温度で10 $^{\circ}$ 7間~24時間処理することにより行うことができる。

塩基による加溶媒分解は、通常、例えばメタノール、エタノール、イソプロパノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン等の反応に悪影響を及ぼさない不活性溶媒又はそれらと水との混合溶媒中、例えば水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物:炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩等を、好ましくは約-20  $\sim$  +20  $\sim$ 

接触還元は、通常、例えばメタノール、エタノール、水、酢酸等の不活性溶媒又はその混合溶媒中、例えばパラジウムー炭素触媒、水酸化パラジウム、ラネーニッケル、酸化白金触媒等の触媒を用いて、好ましくは約1~約20kg/cm²の水素圧下に、好ましくは約0℃~約40℃の範囲内の温度で10分間~24時間接触還元することにより行われる。

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

23

かくして得られる一般式 [X]

$$HO = \begin{array}{c} Ar & O \\ R^{10} & -X \end{array} \longrightarrow NH \qquad [X]$$

5

10

15

20

25

[式中、Ar、 $R^{10}$ 及びXは前記の意味を有する]で表される化合物は、第2 段階において、式 [VII] の化合物と、必要に応じて、塩基の存在下に反応せしめられる。

式 [X] の化合物と式 [VII] の化合物との反応は、適当な溶媒中、通常、ほぼ等モル量又はどちらか一方を少過剰量(例えば、式 [X] の化合物 1 モルあたり式 [VII] の化合物 1~1. 3 モルの割合で)使用して行われるが、必要に応じてどちらか一方を大過剰使用して行うこともできる。また必要に応じて適当な塩基や反応助剤を用いて行うこともできる。

溶媒としては、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類:ベンゼン、トルエン、クロロベンゼン、キシレン等の芳香族炭化水素類;ジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルホルムアミド、アセトニトリル、ヘギサメチルリン酸トリアミド等の非プロトン性極性溶媒、又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

また、用いうる塩基としては、例えば炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属重炭酸塩;例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩;例えばトリメチルアミン、トリエチルアミン、N、Nージイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルピペリジン、N、Nージメチルアニリン、1、8ージアザビシクロ  $\begin{bmatrix} 5. & 4. & 0 \end{bmatrix}$  ウンデカー 7- エン(DBU)、1, & 5- ジアザビシクロ  $\begin{bmatrix} 4. & 3. & 0 \end{bmatrix}$  ノナー5- エン(DBN)等の第3級脂肪族アミン;例えばピリジン、4- ジメチルアミノピリジン、ピコリン、ルチジン、キノリン、イソキノリン等の芳香族アミンが挙げられ、特にN、Nージイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミンが好ましい。

上記反応に使用しうる反応助剤としては、例えば、ヨウ化リチウム、ヨウ 0 化ナトリウム、ヨウ化カリウム等のアルカリ金属ヨウ化物が挙げられ、特に

15

20

30

WO 97/45414

24

PCT/JP97/01770

ヨウ化カリウムが好ましい。

通常、反応温度は、約0℃~溶媒の沸点までの温度が用いられ、また反応時間は10分間~48時間とすることできるが、必要に応じてこれ以上又はこれ以下の条件を用いることもできる。

5 そして必要に応じて、製造工程(a)において記載したR'º及びR²ºの変 換反応を行う。

さらに、製造工程(c)に従う前記式[X]の化合物の式[VIII]のアルデヒドによる還元的アルキル化反応は、通常、反応に悪影響を及ぼさない不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類;例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類;ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、又はそれらの混合溶媒等が挙げられ、特にメタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、トルエン等が好ましい。

反応温度は、通常、約-30°C $\sim$ 約200°C、好ましくは約0°C $\sim$ 約100°Cとすることができ、また、反応時間は、通常、10分間 $\sim$ 7日間、好ましくは10分間 $\sim$ 24時間とすることができる。

また、上記還元的アルキル化反応は、シッフ塩基が生成しやすい弱酸性下で行うことが好ましく、そのためのpH調節に用いうる酸としては、例えばp-トルエンスルホン酸、塩酸、酢酸、トリフルオロ酢酸等が挙げられる。

還元的アルキル化は、例えば水素化ホウ素ナトリウム、シアノ水素化ホウ素ナトリウム、水素化リチウムアルミニウム、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム等の水素化金属錯体等を用いるか、又は例えばパラジウムー炭素触媒、ラネーニッケル触媒等を用いた接触還元により行うことができ、例えば水素化ホウ素ナトリウム、シアノ水素化ホウ素ナトリウム等の水素化金属錯体を用いて行うことが好ましい。特にシッフ塩基が生成しやすい弱酸性下で還元反応を行う場合、酸性下で比較的安定なシアノ水素化ホウ素ナトリウム等を用いることが好ましい。

還元剤として水素化金属錯体を用いる場合、還元剤の使用量は、通常、式 [XI] の化合物1モルに対して、1モル~過剰モル、好ましくは1~10 モルとすることができる。

10

15

20

30

25

そして必要に応じて、製造工程(a)において記載したR'®及びR2'の変換反応を行う。

また本発明化合物の製造の別法としては、例えば一般式

$$Ar - \begin{matrix} 0 & 0 \\ - & - \\ - & H \end{matrix} - \begin{matrix} N - R^{20} \end{matrix}$$
 [X I]

[式中、Ar及びR<sup>20</sup>は前記の意味を有する]で表される化合物に、シクロペンタノン又はシクロヘキサノンを塩基の存在下に反応し、ついでシクロアルキル基上のオキソ基を還元し、更に必要に応じて前記のR<sup>20</sup>の変換反応を行う方法がある。

この反応は通常、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等の不活性溶媒中、-80  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

以上に述べた製造工程(a)、(b)、(c)及び上記別法で得られる式 [1]の化合物は、それ自体既知の方法、例えばシリカゲル、吸着樹脂等を 用いるカラムクロマトグラフィー、液体クロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィー、溶媒抽出又は再結晶・再沈澱等の常用の分離手段を用いて精製・単離することができる。

また、本発明の化合物及び中間体は、光学異性体、ジアステレオ異性体、 幾何異性体等の立体異性体として存在するが、本発明の化合物は立体異性的 にみて純粋な形の物質及びそれらの混合物をも包含する。本発明の化合物及 び中間体がラセミ体である場合の光学分割は、キラルな担体を用いる高速液 体クロマトグラフィー又はジアステレオメリックな塩の分別結晶化等の通常 の手段により達成される。

上記の方法により得られる一般式 [I] の化合物は、常法により薬学的に 許容されうる塩とすることができ、また逆に塩から遊離アミンへの変換も常 法に従って行うことができる。

本発明の式 [I] の化合物は、強力かつ選択的ムスカリン受容体結合阻害作用ならびにin vitro及びin vivoでのムスカリン受容体拮抗作用を示す。本発明の化合物がもつかかる作用は、以下に示すムスカリン

15

20

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

26

受容体結合阻害試験及びムスカリン受容体拮抗試験によって実証される。これらの試験において、阻害作用及び拮抗作用は、標識リガンドとして[3H] -N-メチルスコポラミンの結合を50%抑制する被検化合物の濃度(IC50)より算出した解離定数(K1)で求めた。

#### 5 ムスカリン受容体結合阻害試験

ハーグリーブス (Hargreaves) らの方法 [Br. J. Pharmacol., 107巻, 494-501頁(1992年)]を改 良して行った。すなわち、CHO細胞ムスカリン性アセチルコリンレセプ ター (Receptor Biology社製)、0.2nM [3H] -N ーメチルスコポラミン (84Ci/nmol, New England Nuclear製) 及び被検化合物を0.5mlの50mMトリス-塩酸、 10mM MgCl<sub>2</sub>, 1mM EDTA溶液 (pH7.4) 中で室温(約 20~25℃)、120分間インキュベートした後、0.5mlの氷冷した トリスバッファーを加えてグラスフィルター (Packard ユニフィル タープレート GF/C) で吸引濾過し、1m1の氷冷したトリスバッフ ァーで4回洗浄した。フィルターを50℃で1時間乾燥後、シンチレーター (Packard マイクロシンチ0)を加えてフィルターに吸着した[3 H] - N-メチルスコポラミンの放射活性をマイクロプレートシンチレーシ ョンカウンター (Packard トップカウント) で測定した。なお [3 Η] - N-メチルスコポラミンの受容体非特異的結合は、1 μ M N - メチル スコポラミンを添加して求めた。本発明化合物のムスカリン受容体に対する 結合親和性は、チェン及びプルソフ(Cheng Prusoff) の方法 [Biochem. Pharmacol., 22 巻. 3099-3108頁(1973年)]に従って、標識リガンドである [3H] - N-メチルスコポラミンの結合を50%抑制する被検化合物の濃 度(IC50)より算出した解離定数(Ki)を求めた。

25

 $K_i$  (nM)  $m_1$  $m_2$  $m_3$  $m_1/m_3$  $m_2/m_3$ 実施例6 90 2300 18 5.0 130 の化合物 実施例9の 960 24000 41 23 590 化合物 実施例10

16000

表1 ムスカリンM<sub>1</sub>、M<sub>2</sub>及びM<sub>3</sub>受容体結合阻害作用

10

15

20

25

30

5

上記表1に示す結果から明らかなように、本発明の化合物はムスカリン m₁及びm₂受容体よりもm₃受容体に対して強い結合阻害活性を示した。 ムスカリンM受容体拮抗試験 (in vitro)

39

4.3

420

### 1) 摘出ウサギ輸精管におけるM, 受容体拮抗試験

170

の化合物

本試験法は常法に従い行った。雄性日本白色ウサギ(3kg前後)をペン トバルビタール麻酔下で大腿動脈より脱血致死させ、輸精管を摘出した。輸 精管標本は前立腺に近い部分(長さ1cm)を用いた。標本を20m1のク レブス-ヘンゼライト栄養液 [95%O<sub>2</sub>, 5%CO<sub>2</sub>通気, 32°C, 1 μM yoh i m b i n e (α₂拮抗薬)を含む]で満たしたマグヌス管内に初 期張力1.0gにて長軸方向に懸垂した。標本の張力は等尺性に記録した。 30分間平衡化した後、双極電極を用いて電気刺激(0.5ms,30V) による収縮を20秒毎に惹起させた。電気刺激による収縮が安定した後、 McN A-343 (2. 5×10 6M, M,選択的アゴニスト) による収 縮抑制反応を3回観察した(ならしの反応)。新鮮液にて洗浄し収縮が回復 した後、McN A-343 (10<sup>-7</sup>~10<sup>-5</sup>M) を低濃度から3倍用量に て最大反応が得られるまで累積的に投与し、コントロールの用量反応曲線を 得た。新鮮液にて洗浄し収縮が回復した後、被験化合物を処置して10分後 より再度McN A-343を累積投与した。McN A-343による反 応は、McN A-343投与前の収縮高を100%として表した。被験化 合物処置による用量反応曲線のシフトの程度から、被験化合物の拮抗効力

10

15

20

25

30

WO 97/45414

28

PCT/JP97/01770

(K」値)を求めた。

#### 2) 摘出ラット右心房におけるM2受容体拮抗試験

本試験法は常法に従い行った。SD系雄性ラット( $300\sim500g$ )を脱血致死させ、右心房を摘出した。標本を20m1のクレブスーへンゼライト栄養液( $95\%O_2$ ,  $5\%CO_2$ 通気、32%)で満たしたマグヌス管内に初期張力0. 5gにて等尺性に懸垂した。拍動数は心拍計を用いて記録した。30分間平衡化した後、カルバコール( $10\%\sim10^6$ M)を低濃度から3倍用量にて累積的に投与し、拍動数の減少を測定して、コントロールの用量反応曲線を得た。新鮮液にて洗浄し拍動数が回復した後、被験化合物を投与し、その10分後に再びカルバコールを累積的に投与した。カルバコールによる反応は、カルバコール投与前の拍動数を100%として表した。本発明の化合物処置による用量反応曲線のシフトの程度から、被験化合物の拮抗効力( $K_B$ 値)を求めた。

#### 3) 摘出ラット気管における気道M<sub>3</sub>受容体拮抗試験

本試験法は常法に従い行った。SD系雄性ラット(300~500g)を脱血致死させ、気管を摘出した。気管を2mm幅のリング状にしたのち、腹側軟骨部分を切り開き横切標本を作成した。標本を5mlのクレブスーへンゼライト栄養液(95%O₂、5%CO₂通気、32°C)で満たしたマグヌス管内に、初期張力1.0g、静止張力0.6gにて懸垂した。標本の張力は等尺性に記録した。1時間平衡化した後、10  $^4$ Mのカルバコールにより2回収縮させ、2回目のカルバコール収縮をリファレンスの収縮とした。新鮮液にて洗浄し基線に戻った後、被験化合物を投与し(或いは無処置)、その10分後からカルバコール(10 $^8$ ~10 $^3$ M)を3倍用量で累積的に投与し、用量反応曲線を得た。用量反応曲線は各標本におけるリファレンスの収縮を100%として表した。被験化合物処置による用量反応曲線のシフトの程度から、本発明の化合物の拮抗効力( $K_B$ 6)を求めた。

### 4) 摘出ラット回腸における腸管Ma受容体拮抗試験

S D 系雄性 ラット (300~500g) を脱血致死させ、回腸を摘出し、 長さ2 c m の標本を作成した。標本を20 m l のクレブスーヘンゼライト栄 養液 (95%0 $_2$ . 5% C O $_2$  通気、32 $^{\circ}$ C) で満たしたマグヌス管内に、 0.5gの負荷にて懸垂した。標本の張力は等張力性に記録した。 1 時間平衡化した後、  $10^{-4}$  Mのカルバコールにより 2 回収縮させ、 2 回目のカルバコール収縮をリファレンスの収縮とした。新鮮液にて洗浄し基線に戻った後、被験化合物を投与し(或いは無処置)、その 10 分後からカルバコール( $10^{-8}\sim10^{-3}$  M)を低濃度から 3 倍用量で累積的に投与し、用量反応曲線を得た。用量反応曲線は各標本におけるリファレンスの収縮を 100 %として表した。被験化合物処置による用量反応曲線のシフトの程度から、被験化合物の拮抗効力( $K_B$  值)を求めた。

# 5) 摘出ラット膀胱における膀胱M₃受容体拮抗試験

本試験法は常法に従い行った。SD系雄性ラット(200~400g)を脱血致死させ、膀胱を摘出した。膀胱を正軸方向に八つ切りにし、標本を作成した。標本を $5\,\mathrm{m}\,1\,\mathrm{o}\,0$ レブスーヘンゼライト栄養液( $9\,5\,\mathrm{m}\,0$ 2、 $5\,\mathrm{m}\,0$ 0 で満たしたマグヌス管内に、初期張力0.  $5\,\mathrm{g}\,$ 1 にて懸垂した。標本の張力は等尺性に記録した。 $1\,\mathrm{b}\,$ 1 即平衡化した後、 $1\,\mathrm{o}\,$ 1 Mのカルバコールにより2回収縮させ、2回目のカルバコール収縮をリファレンスの収縮とした。新鮮液にて洗浄し基線に戻った後、被験化合物を投与し(或いは無処置)、その $1\,\mathrm{o}\,$ 0分後からカルバコール ( $1\,\mathrm{o}\,$ 10 M)を低濃度から3倍用量で累積的に投与し、用量反応曲線を得た。用量反応曲線は各標本におけるリファレンスの収縮を $1\,\mathrm{o}\,$ 0 %として表した。被験化合物処置による用量反応曲線のシフトの程度から、被験化合物の拮抗効力( $1\,\mathrm{o}\,$ 1 を求めた。

表2 ムスカリン受容体拮抗作用 (in vitro)

	K <sub>B</sub> (nM)						
	輪精管 M <sub>1</sub>	右心房M <sub>2</sub>	気管M <sub>3</sub>	回腸M <sub>3</sub>	膀胱M3	M <sub>1</sub> /M <sub>3</sub> *	$M_2/M_1$
実施例6 の化合物	טני ו	1200	10	98	19	2.8	120

1 貸戾

上記表 2 に示す結果から明らかなように、本発明の化合物は輸精管  $M_1$ 、心房 $M_2$ 、気管 $M_3$ 、回腸 $M_3$ 及び膀胱 $M_3$ の各ムスカリン受容体に対しそれぞれ拮抗し、その作用は気管、回腸及び膀胱の $M_3$ 受容体に対してより

25 -

30

20

10

15

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

30

選択的であり、特に気管M₃受容体に対して強く拮抗した。すなわち、本発明の化合物は気管M₃受容体に、より選択的な化合物である。

ムスカリンMa受容体拮抗試験(in vivo)

- 1) ラットにおける気管支拡張作用(i. v.)
- 8-11週齢(380-420g)のスプラーグドーリィ系雄性ラットをウレタン(750 mg/kg, i. p.)及びα-クロラロース(37.5 mg/kg, i. p.)で麻酔し、気管にカニューレを挿入した。また、薬物投与用として、右総頚静脈にカニューレを挿入した。サクシニルコリン(5 mg/body, s. c.)により自発呼吸を完全に抑制した後、
- Pulmonary Mechanics Model 6 (Buxco)を用いて人工換気下にて気道抵抗を測定した。被検物質投与 5分前及び投与5分後におけるアセチルコリン (50 μg/kg, i.v.)誘発の気道抵抗値を測定し、被検物質投与5分前の気道抵抗値に対する投与5分後の気道抵抗値の割合を算出した。コントロール群として、被検 物質の代わりに生理食塩水を用い、同様の操作を行い、気道抵抗値の割合を 算出し、これを100%とした。コントロール群におけるアセチルコリン誘発気道抵抗増加率を50%に抑制する用量をID<sub>50</sub>値と定義し、被検物質の 用量反応曲線よりプロビット解析を用いてID<sub>50</sub>値を算出した。
  - 2) ラットにおける気管支拡張作用 (p. o.)
- 20 被検物質を経口投与した、8-11週齢(380-420g)のスプラーグドーリィー系雄性ラットを投与30分後よりi.v. 試験と同様の処置を施し、気道抵抗を測定した。被検物質投与60分後におけるアセチルコリン(50μ/Kg, i.v.)誘発の気道抵抗値を測定した。コントロール群として、被検物質の代わりに生理食塩水を用い、同様の操作を行い、気道抵抗値を測定し、これを100%とした。コントロール群におけるアセチルコリン誘発気道抵抗値を50%に抑制する用量をID50値と定義し、被検物質の用量反応曲線よりプロビット解析を用いてID50値を算出した。

10

15

20

25 ·

30

31

表3 ムスカリン受容体拮抗作用 (in vivo)

	気道収縮 ID <sub>50</sub> (mg/kg, i.v.)	気道収縮 ID <sub>50</sub> (mg/kg, p.o.)
実施例6 の化合物	0.080	0.3
atoropine ipratropium	0.0043 0.0015	0.27 13

上記表3に示す結果から明らかなように、本発明の化合物は経口投与において強い気管支拡張作用を示した。

以上のとおり、本発明の式 [I] の化合物は、強力かつ選択的なムスカリンM<sub>3</sub>受容体拮抗作用を有しており、かつ経口投与において強い気管支拡張作用を示した。従って、副作用の少ない安全な医薬として、殊に、喘息、慢性気道閉塞、肺繊維症等の呼吸器系疾患:頻尿、尿意切迫感、尿失禁等の排尿障害を伴う泌尿器系疾患:過敏性大腸、消化管の痙攣若しくは運動機能亢進等の消化器系疾患の治療又は予防のために、患者に対し経口的又は非経口的に投与することができる。

本発明の化合物は、上記の如き疾患の治療又は予防のために実際に使用するに際して、常法に従い、薬学的に許容されうる添加剤と共に、投与に適した剤形に製剤化することができる。該添加剤としては、製剤分野において通常用いられる各種の添加剤が使用可能であり、例えばゼラチン、乳糖、白糖、酸化チタン、デンプン、結晶セルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、トウモロコシデンプン、マイクロクリスタリンワックス、白色ワセリン、メタケイ酸アルミン酸マグネシウム、無水リン酸カルシウム、クエン酸、クエン酸三ナトリウム、ヒドロキシプロピルセルロース、ソルビトール、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリソルベート、ショ糖脂肪酸エステル、ポリオキシエチレン、硬化ヒマシ油、ポリビニルピロリドン、ステアリン酸マグネシウム、軽質無水ケイ酸、タルク、植物油、ベンジルアルコール、アラビアゴム、プロピレングリコール、ポリアルキレングリコール、シクロデキストリン又はヒドロキシプロピルシクロ

10

15

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

32

デキストリン等が挙げられる。

これらの添加剤を用いて製剤化される剤形としては、例えば錠剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤若しくは坐剤等の固形製剤:例えばシロップ剤、エリキシル剤、注射剤等の液体製剤等が挙げられ、これらは、製剤分野における通常の方法に従って調製することができる。なお、液体製剤は、用時に水又は他の適当な媒体に溶解又は懸濁させる形のものであってもよい。また、特に注射剤は、予め生理食塩水又はブドウ糖液に溶解又は懸濁させた形態であってもよく、又は用時に生理食塩水又はブドウ糖液に溶解又は懸濁させて用いる粉末形態であってもよく、更に場合によっては緩衝剤や保存剤を含有させてもよい。

これらの製剤は、本発明の化合物を全薬剤の1.0~100重量%、好ましくは1.0~60重量%の割合で含有することができる。これらの製剤は、また、治療上有効な他の化合物を含んでいてもよい。

本発明の化合物を気管支拡張剤として使用する場合、その投与量及び投与回数は、患者の性別、年齢、体重、症状の程度及び目的とする治療効果の種類と範囲等により異なるが、一般に経口投与の場合、成人1日あたり、0.1~10mg/kgを1~数回に分けて、また非経口投与の場合は、0.01~10mg/kgを1~数回に分けて投与するのが好ましい。

20 実施例を挙げて本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらにより何ら 限定されるものではない。

#### 実施例1

N-[1-(4-x+n-3-x)+2-n)+2-(4-x+n-3-x)+2-n

25 <u>アミド</u>

構造式

10

15

25 ·

30

WO 97/45414

33

工程1. <u>4ーアミノー1ー (4ーメチルー3ーペンテニル) ピペリジン・2</u> <u>塩酸塩の合成</u>

4ーtーブトキシカルボニルアミノピペリジン1.4gのアセトニトリル20ml溶液に炭酸カリウム4.15g、5ーブロモー2ーメチルー2ーペンテン1.14g及びヨウ化カリウム166mgを順次加え、2.5時間加熱還流した。室温へ冷却後反応液に水を加えて酢酸エチル抽出し、有機層を飽和食塩水にて洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=1/1)にて精製し白色固体1.67gを得た。これをメタノール16mlに溶解し、4N塩酸ージオキサン4mlを加えて室温で1.5時間撹拌した。溶媒を減圧留去し得られた残査をメタノールージエチルエーテルにより固化させることにより表題化合物1.46gを白色固体として得た。

工程 2. N-[1-(4-x+n-3-x-n-3-

2-(1, 4-ジオキサスピロ [4.5] デカー8-イル) -2-ヒドロキシー2-フェニル酢酸 161 m g の N, N-ジメチルホルムアミド5 m l 溶液に室温にて、1, 1'ーカルボニルジイミダゾール100 m g を加え同温にて1時間撹拌した。反応液に更に4-アミノー1-(4-メチルー3-ペンテニル) ピペリジン2 塩酸塩 1 40 m g、トリエチルアミン0.4 m l、4-ジメチルアミノピリジン5 m g を順次加え室温にて1 晩撹拌した。反応液に飽和重曹水を加えジエチルエーテル抽出し、有機層を水、飽和食塩水にて順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し

15

20

25

WO 97/45414

34

得られた残査を分取用薄層クロマトグラフィー(Kieselgel<sup>TM</sup>  $60F_{254}$ 、Art 5744(メルク社製)クロロホルム/メタノール=9 /1)にて精製し、表題化合物 93mgを油状物質として得た。

工程3. N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-(4-オキソシクロヘキシル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミドの合成

Nー [1-(4-)3+) - (4-)3+ -

工程 4. N- [1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジンー4-1 ル]-2-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシシクロヘキシル) -2-フェニルアセトアミドの合成

Nー [1-(4-)+n-3-(2)] ピペリジンー4ーイル]ー2ー (4-)+2+(2) ロヘキシル)ー2ーヒドロキシー2ーフェニルアセトアミド41mgのメタノール2ml溶液に室温にて水素化ホウ素ナトリウム15mgを加え同温にて1時間撹拌した。反応液に水を加えクロロホルム抽出し、有機層を飽和食塩水にて洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残査を分取用薄層クロマトグラフィー(Kieselgel<sup>TM</sup>60F<sub>254</sub>、Art5744(メルク社製)クロロホルム/メタノール=9/1)にて精製し、表題化合物21mgを無色油状物質として得た。

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ppm) : 0. 94-2. 50 (19H, m), 1. 60 (3H, s), 1. 68 (3H, s), 2. 70-3. 00

20

25

35

(3 H, m), 3. 46-3. 60(1 H, m), 3. 61-3. 79(1 H, m) 5. 00-5. 10(1 H, m), 6. 48(6/7 H, brd, J=8.1 Hz), 6. 73(1/7 H, brd, J=8.0 Hz), 7. 22-7. 40(3 H, m), 7. 54-7. 65(2 H, m) 低分解能FAB-MS  $(m/e, (C_{25}H_{38}N_2O_3+H)^{-1}$ として): 415

### 実施例2

N-[1-(4-)+n-3-2-2-n) 2-1-2-1 2-1-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-2-1 2-1-1

構造式

HO N N

工程 1. N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -フェニルグリオキシル酸アミドの合成

フェニルグリオキシル酸 4 2 3 mgとメトキシジクロロメタン 2 5 3 μ 1 を 5 0 ℃で 1 時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮し得られた残渣をクロロホルム 5 m 1 に溶解し、氷冷下 4 ーアミノー1ー(4 ーメチルー 3 ーペンテニル)ピペリジン・2 塩酸塩 6 0 0 mg及びジイソプロピルエチルアミン 1.46 m 1 のクロロホルム 1 5 m 1 溶液へ加え室温にて 1 時間撹拌した。反応液に飽和重曹水を加えクロロホルム抽出し、有機層を飽和食塩水で洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒: ヘキサン/酢酸エチル=1/1~酢酸エチル)にて精製し、表題化合物 4 7 7 mgを得た。

30 工程2. N-[1-(4-メチルー3-ペンテニル) ピペリジンー4-イ

10

15

25

WO 97/45414

36

 $\nu$ ] -2-(2-オキソシクロペンチル) <math>-2-ヒドロキシ-2-フェニル アセトアミドの合成

N- [1- (4-メチルー3-ペンテニル)ピペリジンー4ーイル] ーフェニルグリオキシル酸アミド70mgのテトラヒドロフラン5ml溶液に、-78℃で1. 5Mリチウムジイソプロピルアミドへキサン溶液0. 3mlを滴下し、15分間撹拌した後シクロペンタノン19mgをテトラヒドロフラン2mlに溶解して加え、徐々に室温へと昇温しながら4時間撹拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え酢酸エチル抽出し、有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(Kieselgel<sup>™</sup>60F<sub>254</sub>, Art5744(メルク社製)クロロホルム/メタノール=10/1)にて精製し、表題化合物38mgを無色泡状物質として得た。

工程3. N-[1-(4-x+y-3-x-y-1)] ピペリジンー4-xル] -2-x+y-3-x+y-1 にんしょう -2-x+y-1 にんしょう -2-x

N- [1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] - 2-(2-オキソシクロペンチル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミドを用い、実施例1工程4と同様の方法にて表題化合物を製造した。

R f 値小なる表題化合物 (K i e s e l g e l ™ 6 0 F<sub>254</sub>, Art 5744 (メルク社製) クロロホルム/メタノール=10/1)

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta ppm$ ) : 1. 38-1. 85 (6H,

m), 1. 60 (3H, s), 1. 68 (3H, s), 1. 85-2. 22

(8 H, m) , 2. 22-2. 40 (2 H, m) , 2. 75-3. 10

(3 H, m) , 3. 61-3. 25 (1 H, m) , 4. 00-4. 12

(1 H, m), 5. 00-5. 09(1 H, m), 5. 53-5. 65

(1 H, m), 6. 95-7. 04 (1 H, m), 7. 22-7. 39

(3 H, m), 7. 55-7. 78 (2 H, m)

低分解能FAB-MS(m/e, ( $C_{24}H_{36}N_2O_3+H$ ) として):

30 4 0 1

15

20

**2**5 ·

30

37

R f 値大なる表題化合物(K i e s e l g e l TM 6 0 F<sub>254</sub>, A r t 5 7 4 4 (メルク社製) クロロホルム/メタノール=10/1) 「H-NMR (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ppm): 1. 40-2. 42 (16H, m), 1. 60 (3H, s), 1. 69 (3H, s), 2. 80-2. 98 (3H, m), 3. 64-3. 71 (1H, m), 4. 05-4. 15 (1/3H, m), 4. 60-4. 64 (2/3H, m), 5. 01-5. 10 (1H, m), 5. 25-5. 72 (1H, m), 6. 96-7. 07 (1H, m), 7. 18-7. 39 (3H, m), 7. 65-7. 78 (2H, m)

10 低分解能FAB-MS (m/e, (C24H36N2O3+H) として): 401

### 実施例3

N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-(1, 3-trans-3, 4-cis-3, 4-ジヒドロキシシクロペンチル) -2-ヒドロキシー2-フェニルアセトアミド 構造式

工程1. N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル]-2-(1,7-trans-1,5-cis-3,3-ジメチル-2,4-ジオキサビシクロ [3.3.0] オクター7ーイル) -2-ヒドロキシー2-フェニルアセトアミドの合成

2-(1, 7-t rans-1, 5-c is-3, 3-ジメチルー2, 4-ジオキサビシクロ [3.3.0] オクター7ーイル) <math>-2-t rans-1 シー2ーフェニル酢酸を用い、実施例 1 工程 2 と同様の方法にて表題化合物を製造した。

PCT/JP97/01770

WO 97/45414

38

工程2. N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-(1, 3-trans-3, 4-cis-3, 4-ジヒドロキシシクロペンチル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミドの合成

#### 実施例4

N- [1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-(1, 2-trans-2, 3-cis-2, 3-ジヒドロキシシクロペン チル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド 構造式 WO 97/45414

PCT/JP97/01770

39

5

 $2-(1, 6-t rans-1, 5-c i s-3, 3-9 \times f \nu -2.$ 4ージオキサビシクロ[3.3.0]オクター7ーイル)ー2ーヒドロキ シー2ーフェニル酢酸を用い実施例3と同様にして表題化合物を製造した。 R f 値小なる表題化合物 (Kieselgel™ 6 0 F<sub>254</sub>, Art5744(メルク社製)クロロホルム/メタノール=9/1) 10  $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ppm) : 1. 2-1. 4 (2H, m), 1. 4-2. 0 (8 H, m), 1. 60 (3 H, s), 1. 68 (3 H, s), 2. 0-2. 25 (4H, m), 2. 25-24 (2H, m), 2. 7-2.9(2H, m), 2.95-3.1(1H, q, J=11. 2 H z), 3. 5-3. 85 (2 H, m), 3. 95-4. 15 (2 H, 15 m), 5. 0-5. 1 (1 H, m), 6. 5 3 (1 H, b r d, J=8. 0 Hz), 7. 25-7. 4 (3 H, m), 7. 5-7. 6 (2 H, m) 低分解能FAB-MS (m/e, (C24H36N2O4+H) として): 417

R f 値小なる表題化合物 (Kieselgel<sup>TM</sup> 6 0 F<sub>254</sub>, Art 5744 (メルク社製) クロロホルム/メタノール=9/1) 'HーNMR (CDCl<sub>3</sub>, δppm): 1.2-2.25 (14H, m), 1.60 (3H, s), 1.68 (3H, s), 2.25-2.4 (2H, m), 2.7-2.9 (3H, m), 3.6-4.2 (4H, m), 5.0-5.1 (1H, m), 6.63 (1H, brd, J=7.7Hz), 7.25-7.4 (3H, m), 7.6-7.7 (2H, m) 低分解能FAB-MS (m/e, (C<sub>24</sub>H<sub>36</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>+H) 'として): 417

30 実施例5

PCT/JP97/01770

40

 $(2R) - N - [1 - (4 - \cancel{1} + \cancel{1} + \cancel{1} + \cancel{2} +$ 

# 構造式

WO 97/45414

5

10 (2R) -2-ヒドロキシー2-(3-オキソシクロペンチル) -2-フェニル酢酸を用い、実施例1の工程2及び4と同様にして表題化合物を製造した。

R f 値小なる表題化合物 (K i e s e l g e l™ 6 0 F<sub>254</sub>. Art 5744 (メルク社製) クロロホルム/メタノール= 9/1)

 $^{1}$ H-NMR (CDC13,  $\delta$ ppm) : 1. 20-2. 38 (22H, m), 2. 68-2. 90 (2H, m), 3. 20-3. 42 (1H,

m), 3. 60-3. 85 (2 H, m), 4. 28-4. 48 (1 H,

m), 5. 0.0-5. 11 (1H, m), 6. 0.5-6. 20 (1H,

m), 7. 20-7. 41 (3 H, m), 7. 51-7. 61 (2 H, m)

R f 値小なる表題化合物 (Kieselgel™ 6 0 F<sub>254</sub>, Art5744 (メルク社製) クロロホルム/メタノール=9/1)

'H-NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ppm): 1. 20-2. 40 (22H, m), 2. 76-3. 00 (2H, m), 3. 43-3. 80 (3H, m), 4. 20-4. 27 (1/2H, m), 4. 30-4. 40 (1/2H, m), 4. 98-5. 10 (1H, m), 5. 90-6. 14 (1H, m), 7. 20-7. 39 (3H, m), 7. 70-7. 80 (2H, m)

# 実施例6

25

30  $(2R) - N - [1 - (4 - \cancel{1} + \cancel{1} + \cancel{1} + \cancel{2} + \cancel{3} + \cancel{4} + \cancel{4}$ 

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

41

構造式

(2-ヒドロキシー2- [(1S)-3-オキソシクロペンチル]-2-つ フェニル酢酸を用い、実施例1工程2、4と同様にして表題化合物を製造した。

'H-NMR (CDC1<sub>3</sub>、  $\delta$  p p m) : 1. 23-2. 39 (16 H, m), 1. 60 (3 H, s), 1. 68 (3 H, s), 2. 68-2. 95 (2 H, m), 3. 21-3. 40 (1 H, m), 3. 60-3. 81 (2 H, m), 4. 35-4. 47 (1 H, m), 5. 00-5. 10 (1 H, m), 6. 08-6. 11 (1 H, m), 7. 19-7. 42 (3 H, m), 7. 58 (2 H, d, J=7. 2 Hz) 低分解能FAB-MS (m/e, (C<sub>24</sub> H<sub>36</sub> N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+H) として): 401

20

15

実施例7

(2R) -N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジンー4-1 -N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル)] -2-ヒドロキシ-2-[(1S, 3S)] -3-ヒドロキシシクロペンチル] <math>-2-フェニルアセトアミド・フマル酸塩

25 構造式

10

15

PCT/JP97/01770

WO 97/45414

42

(2R) -N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジンー4ーイル] -2-ヒドロキシー2ー [(1S, 3S)-3-ヒドロキシシクロペンチル] -2-フェニルアセトアミド13mgのエタノール溶液にフマル酸1. 6mgを加えて溶解した後、溶媒を減圧留去しヘキサンーエタノールより再結晶することにより、表題化合物11mgを白色固体として得た。

## 実施例8

#### 構造式

HO WHO H

20

25

30

2ーヒドロキシー2ー [(1R) -3ーオキソシクロペンチル] -2-フェニル酢酸を用い、実施例6と同様にして表題化合物を製造した。

'H-NMR (CDC13,  $\delta$ ppm): 1. 28-2. 21 (14H, m). 1. 60 (3H, s), 1. 68 (3H, s) 2. 25-2. 39 (2H, m), 2. 65-2. 90 (2H, m), 3. 21-3. 38 (1H, m), 3. 60-3. 79 (2H, m), 4. 29-4. 38 (1H, m), 5. 00-5. 10 (1H, m), 6. 00-6. 12 (1H, m), 7. 20-7. 40 (3H, m), 7. 57 (2H, brd, J=8. 3Hz)

15

20

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

43

低分解能 FAB-MS(m/e, ( $C_{24}H_{36}N_2O_3+H$ ) 'として): 401

### 実施例9

# 構造式

HO MAN OH

工程1. <u>4ーアミノー1ー(1ーシクロヘプチルメチル) ピペリジン・2塩</u>酸塩の合成

シクロヘプチルメチル pートルエンスルホネートを用い、実施例1工程 1と同様にして表題化合物を製造した。

工程2. (2R) -N-(1-シクロヘプチルメチルピペリジンー4-イル) -2-ヒドロキシー2- <math>[(1S, 3S) -3-ヒドロキシシクロペンチル] -2-フェニルアセトアミドの合成

(2-ヒドロキシー2-[(1S)-3-オキソシクロペンチル]-2-フェニル酢酸及び4-アミノー1-(1-シクロヘプチルメチル) ピペリジン・2 塩酸塩を用い、実施例1工程2、4と同様にして表題化合物を製造した。

<sup>25</sup> 'H-NMR (CDC1<sub>3</sub>, δppm): 1.03-2.40 (27H, m), 2.70-2.90 (2H, m), 3.25-3.40 (1H, m), 3.61-3.92 (2H, m), 4.38-4.49 (1H, m), 6.18-6.32 (1H, m), 7.23-7.40 (3H, m), 7.58 (2H, brd, J=7.8Hz)

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

44

#### 実施例10

(2R) - N - [1 - (6 - メチルピリジン - 2 - イルメチル) ピペリジン - 4 - イル] - 2 - ヒドロキシ - 2 - [(1S, 3S) - 3 - ヒドロキシシクロペンチル] - 2 - フェニルアセトアミド

## 5 構造式

10

15

20

25

30

工程1. <u>4-アミノー1-(6-メチルピリジン-2-イルメチル) ピペリ</u>ジン・3塩酸塩の合成

4-tーブトキシカルボニルアミノピペリジン315mgの1,2-ジクロロエタン15m1溶液に6-メチルピリジン-2-アルデヒド320mg、酢酸100mg及び水素化トリアセトキシホウ素ナトリウム575mgを室温にて順次加え、同温で1時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加えてクロロホルム抽出し、有機層を飽和食塩水にて洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:クロロホルム/メタノール=50/1)にて精製し白色固体540mgを得た。これをメタノール20m1に溶解し、10%塩酸-メタノール10m1を加えて室温で20時間撹拌した。溶媒を減圧留去し表題化合物530mgを白色固体として得た。

工程2.  $(2R) - N - [1 - (6 - \cancel{1} + \cancel{1} + \cancel{2} + \cancel{2} + \cancel{2} + \cancel{2} + \cancel{4} +$ 

4ーアミノー1ー(6ーメチルピリジンー2ーイルメチル)ピペリジン・ 3塩酸塩を用い、実施例9と同様にして表題化合物を製造した。

'H-NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ppm) : 1. 25-1. 93 (10H, m), 2. 11-2. 28 (2H, m), 2. 51 (3H, s), 2. 61-2. 80 (2H, m), 3. 20-3. 37 (1H, m), 3. 56

PCT/JP97/01770

45

(2 H, s), 3. 60-3. 80 (2 H, m), 4. 37-4. 43 (1 H, m), 5. 90-6. 09 (1 H, m), 6. 98 (1 H, d, J)= 7. 5 Hz), 7. 15 (1 H, d, J = 7.8 Hz), 7. 22-7. 38 (3 H, m), 7. 45-7. 59 (3 H, m)

5

15

20

25

30

#### 参考例1

2-(1, 4-ジオキサスピロ [4.5] デカー8-イル) -2-ヒドロキシー2-フェニル酢酸

工程1. <u>5-(1,4-ジオキサスピロ[4.5] デカー7-エン-8-</u> 10 <u>イル)-2,2-ジメチルー5-フェニルー1,3-ジオキソラン-4-オンの合成</u>

2, 2ージメチルー5ーフェニルー1, 3ージオキソランー4ーオン213mgのテトラヒドロフラン5m1溶液に一78℃で1. 5Mリチウムジイソプロピルアミドヘキサン溶液1. 8m1を滴下し、1時間撹拌した後1, 4ーシクロヘキサンジオンモノエチレンケタール220mgをテトラヒドロフラン1. 5mlに溶解して加え、更に1. 5時間撹拌した。反応液を一50℃に昇温して飽和塩化アンモニウム水溶液を加え更に室温へと昇温した。反応液に水を加えて酢酸エチル抽出し、有機層を飽和食塩水で洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し483mgの黄色油状物質を得た。これをピリジン4mlに溶解し、氷冷下塩化チオニル1mlを加えて1. 5時間撹拌した。反応液を酢酸エチルで希釈して水を加え、有機層を1N塩酸、飽和重曹水及び飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=5/1)にて精製し表題化合物339mgを油状物質として得た。

工程 2. 2-(1, 4-ジオキサスピロ [4, 5] デカー8-イル) - 2-ヒドロキシー2-フェニル酢酸の合成

水酸化ナトリウム360mgをメタノール15m1-水4m1の混液に溶解し、5-(1, 4-ジオキサスピロ[4, 5]デカー7-エンー8-イル) -2, 2-ジメチルー5-フェニルー1, 3-ジオキソランー4-オン

10

15

20

25

46

360mgを加えて65℃で1時間撹拌した。反応液を水で希釈してジエチルエーテル洗浄し、水層を1N塩酸にて酸性とした後クロロホルム抽出した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をメタノール12mlに溶解し、10%パラジウムー炭素150mgを加え水素雰囲気下、常圧室温で15時間撹拌した。反応液をセライトろ過した後溶媒を減圧留去し、表題化合物295mgを白色固体として得た。

#### 参考例2

2-(1, 7-t rans-1, 5-c is-3, 3-ジメチルー2, 4-ジオキサビシクロ[3, 3, 0]オクター7-4ル) -2-ヒドロキシー2-フェニル酢酸

工程1. 5-(3-ヒドロキシシクロペンチル)-2, 2-ジメチルー 5-フェニル-1, 3-ジオキソラン-4-オンの合成

2, 2-ジメチルー5-フェニルー1, 3-ジオキソランー4ーオン2.

66gのテトラヒドロフラン130ml溶液に-78℃で1.5Mリチウムジイソプロピルアミドヘキサン溶液10.5mlを15分間かけて滴下した。15分間撹拌した後シクロペンテノン1.4gをテトラヒドロフラン10mlに溶解して加え、-60℃へと昇温して2時間撹拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え更に室温へと昇温した。反応液に水及び1N塩酸を加えて酢酸エチル抽出し、有機層を飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をメタノール120mlに溶解し、氷冷下水素化ホウ素ナトリウム2.4gを加え、同温にて30分間撹拌した。反応液に水を加えてメタノールを減圧留去した後クロロホルム抽出し、有機層を飽和重曹水、飽和食塩水で順

次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して表題化合物

30 ランー4ーオンの合成

3. 7 gを得た。

10

15

20

25

30

47

工程3. 5-(3,4-i)ヒドロキシシクロペンチル)-2,2-iメチルー5-iフェニルー1,3-iオキソランー4-iオン及び5-(2,3-i)ヒドロキシシクロペンチル)-2,2-iメチルー5-iフェニルー1,3-iジオキソランー4-iオンの合成

10

20

30

工程 4. 5-(1, 7-t rans-1, 5-c i s-3, 3-ジメチ  $\nu-2, 4-ジオキサビシクロ [3. 3. 0] オクター7ーイル) -2, 2-ジメチルー5ーフェニル1, 3-ジオキソランー4ーオンの合成$ 

5-(3,4-ジヒドロキシシクロペンチル)-2,2-ジメチルー5-フェニルー1,3-ジオキソランー4-オン200mgのアセトン15ml溶液に2,2-ジメトキシプロパン1ml、pートルエンスルホン酸・一水和物25mgを加え、室温にて12時間撹拌した。アセトンを減圧留去し得られた残査をクロロホルムに懸濁し、飽和重曹水にて洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣を中圧シリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=20/1~10/1)にて精製し表題化合物220mgを無色油状物質として得た。尚立体に関してはNOEより決定した。

工程 5.2-(1,7-t rans-1,5-c is-3,3-ジメチル-2,4-ジオキサビシクロ [3.3.0] オクター7ーイル) -2-ヒドロ

<u> キシー2ーフェニル酢酸の合成</u>

5-(1, 7-trans-1, 5-cis-3, 3-ジメチルー2, 4-ジオキサビシクロ [3. 3.0] オクター7ーイル) -2, 2-ジメチルー5ーフェニルー1, 3-ジオキソランー4ーオン218mgのメタノール10ml水5ml混液に室温にて、水酸化ナトリウム220mgを加え65  $^{\circ}$  Cにて1時間撹拌した。反応液に塩酸を加えて酸性とした後クロロホルム抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し表題化合物175mgを白色固体として得た。

#### 参考例3

5-(3,4-ジヒドロキシシクロペンチル)-2,2-ジメチルー5-フェニルー1,3-ジオキソランー4-オンを用い、参考例3工程4、5と同様の方法にて表題化合物を製造した。

25

30

PCT/JP97/01770

49

### 参考例4

(2R) -2-ヒドロキシー2 -[(1R) -3-オキソシクロペンチル] -2-フェニル酢酸及び (2R) -2-ヒドロキシー2 -[(1S) -2

3 - オキソシクロペンチル] - 2 - フェニル酢酸

工程1. (2R, 5R) -2-(t-ブチル) -5-[(1R) -3-オキ  $\underline{)$   $\underline{)}$   $\underline{$ 

D. ゼーバッハ (Seebach) らの方法 [Tetrahedron、40巻1313-1324頁 (1984年)] に従って合成した (2R, 5R) -2-(tープチル) -5-フェニル-1, 3-ジオキソラン-4-オン510mgのテトラヒドロフラン20ml-ヘキサメチルリン酸トリアミド1ml混液に-78℃で1. 5Mリチウムジイソプロピルアミドヘキサン溶液1. 7mlを滴下し、30分間撹拌した後シクロペンテノン285mgのテトラヒドロフラン1. 5ml溶液を加え、更に1. 5時間撹拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて酢酸エチル抽出し、有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣を中圧シリカゲルカラムクロマトグラフィー

(展開溶媒:ヘキサン/酢酸エチル= $15/1\sim10/1$ ) にて精製し表題 化合物をそれぞれ150mg、254mg油状物質として得た。それぞれの 立体配置はNMRのNOEより決定した。

工程2. 2-ヒドロキシー2 - [ (1R) -3-オキソシクロペンチル] -2-フェニル酢酸及び (2-ヒドロキシー2- [ (1S) -3-オキソシクロペンチル] -2-フェニル酢酸の合成

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

50

# 産業上の利用可能性

本発明の1, 4 - ジ置換ピペリジン誘導体は選択的ムスカリンM<sub>3</sub>受容体 拮抗作用を有することにより、副作用が少なく安全で有効な、喘息、慢性気 道閉塞及び肺繊維症等の呼吸器系疾患;頻尿、尿意切迫感及び尿失禁等の排 尿障害を伴う泌尿器系疾患;過敏性大腸及び消化管の痙攣若しくは運動機能 亢進等の消化器系疾患の治療又は予防剤として有用である。

10

5

15

20

10

15

20

25

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

51

# 請求の範囲

(1) 一般式[I]

$$HO \xrightarrow{Ar} C -X - N - R^2 \quad [I]$$

[式中、Arはアリール基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基(但し、アリール基及びヘテロアリール基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、R<sup>1</sup>は1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基を表し、R<sup>2</sup>は炭素数5~15個の飽和又は不飽和の脂肪族炭化水素基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基(但し、該アラルキル基、アリールアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)を表し、そしてXはO又はNHを表す〕で示される1、4~ジ置換ピペリジン誘導体及びその薬学的に許容されうる塩。

- (2) Arがフェニル基である請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。
- (3)  $R^1$ が  $1 \sim 2$  個の水酸基を環上に有するシクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基又はシクロヘキシル基である請求項 1 記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。
- (4) XがNHである請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる 塩。
- (5) R<sup>2</sup>が下記式

20

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

52

- (6) R²が炭素数5~15個の直鎖状若しくは分岐状のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいシクロアルキルアルキル基若しくはシクロアルキルアルケニル基、ビシクロアルキルアルキルを置換されていてもよいビシクロアルキルアルキル基若しくはビシクロアルキルアルケニル基、シクロアルケニル環上の任意の水素原子が低級アルキルで置換されていてもよいシクロアルケニルアルトル基若しくはシクロアルケニルアルケニル基、ビシクロアルケニルアルトル基若しくはシクロアルケニルアルケニル基、ビシクロアルケニルアルキル基若しくはビシクロアルケニルアルケニル基、シクロアルケニルアルキル基若しくはビシクロアルケニルアルケニル基、シクロアルトニル基又はシクロアルケニルアルキニル基である請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。
- 25 (7) R²がベンジル基、フェネチル基、フェニルプロピル基、フェニルプロペニル基又は2-ピリジルメチル基、2-ピリジルエチル基、2-ピリジルメチル基、2-ピリジルメチル基、2-チアゾリルメチル基、2-チエニルメチル基、3-チエニルメチル基、1-イミダゾリルメチル基、2-イミダゾリルメチル基、4-イミダゾリルメチル基、3-ピラゾリルメチル基、5-ピラゾリルメチル基、2-フリルメチル基、3

53

3-フリルメチル基、2-ピロリルメチル基、3-ピロリルメチル基、2-ピリミジニルメチル基、4-ピリミジニルメチル基、5-ピリミジニルメチル基、2-ピリダジニルメチル基、4-ピリダジニルメチル基、2-ピリダジニルメチル基、2-キノリニルメチル基、2-ベンゾチエニルメチル基又は2-インドリルメチル基(但し、該ベンジル基、フェネチル基、フェニルプロピル基、フェニルプロペニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、ハロゲン原子、低級アルコキシ基、アミノ基又はヒドロキシメチル基で置換されていてもよい)である請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。

- 10 (8) N- [1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-(3-ヒドロキシシクロペンチル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド、N- [1-(6-メチルピリジン-2-イルメチル) ピペリジン-4-イル] -2-(3-ヒドロキシシクロペンチル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド又はN-(1-シクロペンチル) -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミドである請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。
- (9) (2R) -N-[1-(4-メチル-3-ペンテニル) ピペリジン-4-イル] -2-[(1S, 3S) -3-ヒドロキシシクロペンチル] -2
  -ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド、(2R) -N-[1-(6-メチルピリジン-2-イルメチル) ピペリジン-4-イル] -2-[(1S, 3S) -3-ヒドロキシシクロペンチル] -2-ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド又は(2R) -N-(1-シクロヘプチルメチルピペリジン-4-イル) -2-[(1S, 3S) -3-ヒドロキシシクロペンチル] -2
  -ヒドロキシ-2-フェニルアセトアミド請求項1記載の化合物又はその薬学的に許容されうる塩。
  - (10)請求項1記載の一般式 [I] の1, 4-ジ置換ピペリジン誘導体又はその薬学的に許容しうる塩及び1種以上の薬学的に許容しうる添加剤からなる医薬組成物。
- 30 (11)喘息、慢性気道閉塞、肺繊維症、排尿障害、消化管の痙攣又は運動

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

54

機能亢進の治療又は予防のために使用される請求項9記載の医薬組成物。

(12) 請求項1記載の一般式 [I] の1, 4-ジ置換ピペリジン誘導体又はその薬学的に許容しうる塩を患者に投与することからなる、喘息、慢性気道閉塞、肺繊維症、排尿障害、過敏性大腸、消化管の痙攣又は運動機能亢進の治療又は予防法。

# (13) (a) 一般式 [III]

$$\begin{array}{c}
Ar\\
HO \longrightarrow COOH\\
R^{10}
\end{array}$$

10

20

25

30

5

[式中、 $R^{10}$ は未保護若しくは保護された  $1\sim 2$  個の水酸基又は未保護若しくは保護されたオキソ基を環上に有する炭素数  $3\sim 6$  個のシクロアルキル基を表し、Arは前記の意味を有する]で示されるカルボン酸又はその反応性誘導体を、一般式 [IV]

 $HX \longrightarrow N \longrightarrow \mathbb{R}^{20}$  [IV]

[式中、R<sup>20</sup>は炭素数<sup>5</sup>~15個の飽和若しくは不飽和の脂肪族炭化水素基、アラルキル基、アリールアルケニル基又はベンゼン環と縮合していてもよい窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリールアルキル基(但し、該アラルキル基、アリールアルケニル基及びヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、低級アルコキシ基、アミノ基、保護されたアミノ基、ヒドロキシメチル基、保護されたヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい)を表し、そしてXはNH又はOを表す]で示される化合物又はその塩と反応させ、R<sup>10</sup>が保護された1~2個の水酸基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基の場合は保護基を除去し、R<sup>10</sup>が未保護若しくは保護されたオキソ基を環上に有する炭素数3~6個のシクロアルキル基の場合はそのまま又は保護基を除去した後還元し、そしてR<sup>20</sup>が保護されたアミノ基、保護されたヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基又はアリールオキシカルボニル

15

20

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

55

基を有するアラルキル基、アリールアルケニル基又はヘテロアリールアルキル基の場合は、必要に応じて脱保護又は低級アルコキシカルボニル基又はアラルキルオキシカルボニル基のヒドロキシメチル基への還元又はアミノ基への変換を行い、或いは

(b)上記一般式 [III] のカルボン酸又はその反応性誘導体を一般式 [V]

$$HX - N - E \quad [V]$$

[式中、Eはイミノ基の保護基を表し、Xは前記の意味を有する] で示される化合物又はその塩と反応させ、得られる一般式 [VI]

$$HO \xrightarrow{Ar} O - X - V - E \qquad [VI]$$

[式中、Ar、R<sup>10</sup>、X及びEは前記の意味を有する]で示される化合物を 脱保護した後、一般式 [VII]

[式中、Lは脱離基を表し、そしてR<sup>20</sup>は前記の意味を有する]で示される 化合物と、必要に応じて塩基の存在下に反応させ、そして必要に応じて上記 したR<sup>10</sup>及びR<sup>20</sup>の変換反応を行い、或いは

(c) 上記一般式 [VI] の化合物を脱保護した後、一般式 [IX]

$$R^{21}$$
-CHO [VIII]

WO 97/45414

PCT/JP97/01770

56

る群から選ばれる1又は2個のヘテロ原子を有するヘテロアリール基若しくはヘテロアリールアルキル基の環上の水素原子は低級アルキル基、低級アルコキシ基、アミノ基、保護されたアミノ基、ヒドロキシメチル基、保護されたヒドロキシメチル基、低級アルコキシカルボニル基又はアリールオキシカルボニル基で置換されていてもよい)を表す]で示される化合物と還元的アルキル化反応に付し、そして必要に応じて上記したR<sup>10</sup>及びR<sup>21</sup>の変換反応を行うことからなる請求項1記載の一般式 [I] の1, 4 - ジ置換ピペリジン誘導体の製造方法。

10

5

15

20

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/01770

			101/01//01//0
	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
Int	c. C16 C07D211/58, 401/06,	A61K31/445 // (C0	7D401/06, 211:00,
According	213:00) g to International Patent Classification (IPC) or to be	oth national classification and IF	<b>PC</b>
	ELDS SEARCHED		
Minimum	documentation searched (classification system followed	by classification symbols)	
	C16 C07D211/58, 401/06, 213:00)		7D401/06, 211:00,
Document	tion searched other than minimum documentation to th	e extent that such documents are i	nduded in the fields searched
			- September 10 mo fields scalefiles
Electronic	data base consulted during the international search (nam	e of data base and, where practica	ble, search terms used)
CAS	ONLINE		
C. DOC	UMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where	•	
A	JP, 1-131145, A (Institut May 24, 1989 (24. 05. 89) & EP, 309424, A	de Anjeri S.p.A.	), 1-11, 13
Α	OTTO, C.A. et al., "In Vit Evaluation of Cyclic Amino Potential Emission Tomogra Muscarinic Receptor" 1989, Instrum. Part B, Nucl. Med No. 1, pp. 51-55	palkyl Benzilates aphy Ligands for Int. J. Radiat.	the Appl
A	TANG, L.C. et al., "HUMAN MODEL FOR INVESTIGATING MU ANTAGONISTS", 1991, Gen. F. No. 3, pp. 485-590	SCARINICAGONISTS	AND
P,A	WO, 9633973, A (Banyu Phar October 31, 1996 (31. 10.	maceutical Co., 96)	Ltd.), 1-11, 13
Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C	. See patent family a	nnex.
A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not considere particular relevance	d date and not in conflict with the principle or theory un	ifter the international filing date or priority th the application but cited to understand derlying the invention
L" docume: cited to	ocument but published on or after the international filing dat nt which may throw doubts on priority claim(s) or which i establish the publication date of another citation or othe reason (as specified)	s considered novel of canal step when the document is	
O" documer means	nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other at published prior to the international filing date but later that	compined with one or more	evance; the claimed invention cannot be inventive step when the document is either such documents, such combination skilled in the art
the prior	ity date claimed	"&" document member of the	same patent family
	ctual completion of the international search	Date of mailing of the interna August 19, 19	tional search report 197 (19. 08. 97)
	ailing address of the ISA/		,==, ,00, ,0,,
	nese Patent Office	Authorized officer	
csimile No			<i>•</i>
		Telephone No.	

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/01770

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of Item 1 of first sheet)
This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. X Claims Nos.: 12  because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:  Claim 11 pertains to methods for treatment of the human body by therapy and thus relates to a subject matter which this International Searching Authority is not required, under the provisions of Article 17(2)(a)(i) of the PCT and Rule 39.1(iv) of the Regulations under the PCT, to search.  2. Claims Nos.:  because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).  Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
1. As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark on Protest
No protest accompanied the payment of additional search fees.

	国際調査報告	国際出願番号 РСТ/]	97/01770
A. 発明の原	属する分野の分類(国際特許分類(IPC))		
Int. C1 ° C07D2	11/58. 401/06. A61K31/445//(CO7D401/06. 2	11:00, 213:00)	
	<b>デった分野</b>		
調査を行った。	B小限資料(国際特許分類(IPC))		
Int. Cl ° CO7D2	11/58. 401/06. A61K31/445//(C07D401/06. 2	11:00, 213:00)	
最小限資料以外	<b>もの資料で調査を行った分野に含まれるもの</b>		
国際調査で使用	用した電子データベース(データベースの名称、	、調査に使用した用語)	
CAS OF	VLINE		
	ると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	   引用文献名 及び一部の箇所が関連する。	ときは、その関連する簡所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP, 1-131145, A (イステイテユ- アツイオーニ) 24, 5月, 1989 (2 &EP, 309424, A	ート デ アンジエリ ソチエタ ^	3ル 1-11, 13
A	OTTO.C.A. et al. "In Vitro and Ex Vivo Ev Benzilates as Potential Emission Tomograp Receptor" 1989, Int. J. Radiat. Appl. Ins 16. No. 1, pp. 51-55	phy Ligands for the Muscarinic	1 - 1 1, 1 3
A	TANG.L.C. et al. "HUMAN ERYTHROCYTE AS A AGONISTS AND ANTAGONISTS", 1991, Gen. Ph		RIC 1-11. 13
P. A	WO, 9633973, A (萬有製薬株式会社	±) 31. 10. 96	1 - 1 1 , 1 3
□ C欄の続き	にも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関す	る別紙を参照。
もの 「E」先行文献 の 「L」優先権 日若しく 文献(四 「O」口頭によ	のカテゴリー 他のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 域ではあるが、国際出願日以後に公表されたも 医張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 は他の特別な理由を確立するために引用する 自由を付す) る関示、使用、展示等に言及する文献 毎日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公 て出願と矛盾するものではな 論の理解のために引用するも 「X」特に関連のある文献であって の新規性又は進歩性がない。と 「Y」特に関連のある文献であって 上の文献との、当業とそう よって進歩性がないと考えら 「&」同一パテントファミリー文献	く、発明の原理又は理 の 、当該文献のみで発明 考えられるもの 、当該文献と他の1以 て自明である組合せに れるもの
国際調査を完了	05.08.97		08.97
日本国 郵	2名称及びあて先  特許庁(ISA/JP)  現番号100  エルロマ   12   12   13   13   13   13   13   13	_	<b>9</b>
東 八 和	3千代田区霞が関三丁目 4 番 3 号	電話番号   03-3581-110	1 内職 3453 !

Ŧ	寮	ŦĒ	杏	50	牛

国際出願番号 PCT/JP97/01770

第1欄 請求の範囲の一	・部の調査ができな	いときの意見(第1	ページの 1 の続き)	
法第8条第3項(PCT成しなかった。	17条(2)(a)) の	規定により、この国	原調査報告は次の理	由により請求の範囲の一部について
1. 🛛 請求の範囲 つまり、	1 2	_ は、この国際調査	機関が調査をすること	を要しない対象に係るものである。
請求の範囲11に 39.1(vi)の規定	t治療による人体の Eにより、この国際	)処置方法に関するも 限調査機関が調査をす	のであって、PCT ⁻ることを要しない対	1 7条(2) (a) (i) 及びPCT規則 象に係るものである。
2. 請求の範囲ない国際出願	の部分に係るもの		調査をすることができ	る程度まで所定の要件を満たしてい
3.   請求の範囲 従って記載さ	れていない。	は、従属請求の範	囲であってPCT規則	i6. 4(a) の第2文及び第3文の規定i
第 Ⅱ 欄 発明の単一性	5ヶ加しているとき	* の 章見 (第1ペー)	シの2の続き)	
			の国際調査機関は認め	t <b>.</b>
	•			
1. 出願人が必要なの範囲について		ママンマ期間内に納付	けしたので、この国際	周査報告は、すべての調査可能な請
2. 迫加關査手数料 加調査手数料の	Aを要求するまでも O納付を求めなかっ	っなく、すべての調査 った。	E可能な請求の範囲に	ついて調査することができたので、
3. 出願人が必要が付のあった次の	は追加調査手数料を り請求の範囲のみに	・一部のみしか期間や こついて作成した。	9に納付しなかったの	で、この国際調査報告は、手数料の
4. 出願人が必要。 されている発	な追加調査手数料で 明に係る次の請求の	と期間内に納付しなれ の範囲について作成し	いったので、この国際 した。	調査報告は、請求の範囲の最初に額
追加調査手数料の異議 追加調査手 追加調査手 追加調査手	数料の納付と共に	注意 :出願人から異議申立 :出願人から異議申立	てがあった。 てがなかった。	

様式PCT/ISA/210 (第1ページの続葉(1)) (1992年7月)